

ORGANIC ELEMENT, ORGANIC EL ELEMENT, ORGANIC SOLAR CELL, ORGANIC FET STRUCTURE AND MANUFACTURING METHOD OF ORGANIC ELEMENT

Publication number:	JP2005166637	Also published as:
Publication date:	2005-06-23	EP1530245 (A2)
Inventor:	MATSUMOTO TOSHIO; YOKOHIROSHI; NAKADA SOJI; KAWAMURA NORIFUMI; KIDO JUNJI	US2005098207 (A1)
Applicant:	KIDO JUNJI; INTERNAT MFG & ENGINEERING SER	EP1530245 (A3)
Classification:		CN1620212 (A)
- international:	<i>C09K11/06; H01L29/80; H01L51/05; H01L51/30; H01L51/40; H01L51/42; H01L51/50; H01L51/52; H05B33/10; C09K11/06; H01L29/66; H01L51/05; H01L51/42; H01L51/50; H05B33/10; (IPC-C1-7); H05B33/22; C09K11/06; H01L29/80; H01L31/04; H01L51/00; H05B33/10; H05B33/14</i>	
- european:	<i>H01L51/42F; H01L51/00M12D; H01L51/50G; H01L51/50J; H01L51/50J2; H01L51/52D10</i>	
Application number:	JP20040294120 20041006	
Priority number(s):	JP20040294120 20041006; JP20030380338 20031110	

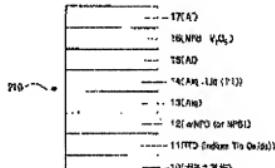
[Report a data error here](#)

Abstract of JP2005166637

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide an organic element capable of overcoming drawbacks of a conventional organic element.

SOLUTION: This organic device has a hole current-electron current conversion layer composed by laminating an electron transportation section and a hole transportation section. The electron transportation section includes a charge transfer complex formed upon an oxidation-reduction reaction between a reduced low work function metal and an electron-accepting organic substance, the reduced metal being produced upon an in-situ thermal reduction reaction caused upon contact, through lamination or mixing by co-deposition, of an organic metal complex compound containing at least one metal ion selected from ions of low work function metals having a work function of not more than 4.0 eV, and a thermally reducible metal capable of reducing a metal ion contained in the organic metal complex compound in vacuum to the corresponding metal state, and the electron transportation section having the electron-accepting organic substance in the state of radical anions. The hole transportation section includes an organic compound having an ionization potential less than 5.7 eV and an electron-donating property and an inorganic or organic substance capable of forming a charge transfer complex upon its oxidation-reduction reaction with the organic compound, the organic compound and the inorganic or organic substance being contacted through lamination or mixing, and the electron-donating organic compound is in the state of radical cations.

COPYRIGHT: (C)2005,JPO&NCFI



Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11) 特許出願公開番号

特開2005-166637

(P2005-166637A)

(43) 公開日 平成17年6月23日(2005. 6. 23)

(51) Int. Cl. ⁷	F 1	テーマコード (参考)
H05B 33/22	H05B 33/22	B 3K007
C09K 11/06	H05B 33/22	D 5F051
H01L 29/80	C09K 11/06 660	5F102
H01L 31/04	C09K 11/06 690	
H01L 51/00	H05B 33/10	

審査請求 未請求 請求項の数 34 O L (全 56 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号	特願2004-294120 (P2004-294120)	(71) 出願人	501231510
(22) 出願日	平成16年10月6日 (2004. 10. 6)	城戸 淳二	
(31) 優先権主張番号	特願2003-380338 (P2003-380338)	山形県米沢市林泉寺3-12-16	
(32) 優先日	平成15年11月10日 (2003. 11. 10)	(71) 出願人	593191350
(33) 優先権主張国	日本国 (JP)	株式会社アイメス	
		神奈川県藤沢市桐原町3番地	
		(74) 代理人	100083286
		弁理士 三浦 邦夫	
		(74) 代理人	100120204
		弁理士 平山 厳	
		(72) 発明者	松本 敏男
			神奈川県藤沢市桐原町3番地 株式会社アイメス内

最終頁に続く

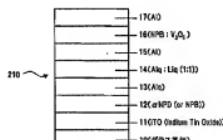
(54) 【発明の名称】有機素子、有機EL素子、有機太陽電池、及び、有機FET構造、並びに、有機素子の製造方法

(57) 【要約】 (修正有)

【課題】従来型有機素子の持つ欠点を克服した有機素子の提供。

【解決手段】仕事間数が4.0 eV以下の低仕事間数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む有機金属性化合物と、有機金属錯体化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させて引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事間数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部、及び、イオン化ポテンシャルが5.7 eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、が積層または混合されて接触しており、電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部、が積層されてなるホール電流-電子電流変換層を含む。

【選択図】 図 1



【特許請求の範囲】

【請求項 1】

仕事閾数が4.0 eV以下の低仕事閾数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む有機金属錯体化合物と、前記有機金属錯体化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させて引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事閾数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、前記電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部、及び

イオン化ボテンシャルが5.7 eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、が積層または混合されて接觸しており、前記電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部、

が積層されてなるホール電流-電子電流変換層を含むことを特徴とする有機素子。

【請求項 2】

仕事閾数が4.0 eV以下の低仕事閾数金属のイオンのうち、少なくとも1種を含む無機化合物と、前記無機化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接觸させて引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事閾数金属と電子受容性有機物とが、酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、前記電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部（熱還元反応生成部）、及び

イオン化ボテンシャルが5.7 eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質とが、積層または混合されて接觸しており、前記電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部、が積層されてなるホール電流-電子電流変換層を含むことを特徴とする有機素子。

【請求項 3】

電子輸送部と、ホール輸送部と、を積層してなるホール電流-電子電流変換層を含み、前記電子輸送部は、

仕事閾数が4.0 eV以下の低仕事閾数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む有機金属錯体化合物と、

前記有機金属錯体化合物に対して積層もしくは共蒸着による混合により接觸し、前記有機金属錯体中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を有し、

前記接觸により引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事閾数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、前記電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にあり、

前記ホール輸送層は、イオン化ボテンシャルが5.7 eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、前記有機化合物に対して積層または混合されて接觸し、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を有し、

前記電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあることを特徴とする有機素子。

【請求項 4】

電子輸送部と、ホール輸送部と、を積層してなるホール電流-電子電流変換層を含み、前記電子輸送部は、

仕事閾数が4.0 eV以下の低仕事閾数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む無機化合物と、

前記無機化合物に対して積層もしくは共蒸着による混合により接觸し、前記有機金属錯体中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を有し、

前記接觸により引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事閾数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、前記電子受容性有機

10

20

30

40

50

物がラジカルアニオン状態にあり、

前記ホール輸送層は、

イオン化ボテンシャルが 5.7 eV より小さく電子供与性を有する有機化合物と、

前記有機化合物に対して積層または混合されて接触し、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を有し、

前記電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあることを特徴とする有機素子。

【請求項 5】

請求項 1 または請求項 3 に記載の有機素子において、前記有機金属錯体化合物と前記電子受容性有機物が積層、または混合されて接触している有機素子。

10

【請求項 6】

請求項 2 または請求項 4 に記載の有機素子において、前記無機化合物と前記電子受容性有機物が積層、または混合されて接触している有機素子。

【請求項 7】

請求項 1 または請求項 3 に記載の有機素子において、前記有機金属錯体化合物中で金属イオンに配位もしくは結合している有機分子部分が前記電子受容性有機物として機能する有機素子。

【請求項 8】

請求項 1 または請求項 3 に記載の有機素子において前記有機金属錯体化合物と前記電子受容性有機物が同一である有機素子。

20

【請求項 9】

請求項 1 から 8 のいずれか 1 項に記載の有機素子において、前記熱還元性金属が、アルミニウム、ジルコニウム、シリコン、チタン及びタンガステンから選択される少なくとも 1 種を含む有機素子。

【請求項 10】

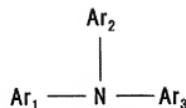
請求項 1 から 8 のいずれか 1 項に記載の有機素子において、前記熱還元性金属が、マグネシウム、カルシウム、ストロンチウム、及びバリウムのアルカリ土類金属から選択される少なくとも 1 種を含み、かつ、前記有機金属錯体または前記無機化合物中に含有される 4.0 eV 以下の低仕事関数金属のイオンがアルカリ金属イオンである有機素子。

30

【請求項 11】

請求項 1 から 10 のいずれか 1 項に記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物がアリールアミン化合物であり、一般式 (I) :

【化 1】



40

(式中、 Ar_1 、 Ar_2 及び Ar_3 は、それぞれ独立に置換基を有してよい芳香族炭化水素基を表わす。)

で示されるアリールアミン化合物である有機素子。

【請求項 12】

請求項 1 から 10 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物が顕料型有機物である有機素子。

【請求項 13】

請求項 12 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物がポルフィリン化合物、または、その誘導体である有機素子。

【請求項 14】

50

請求項 1 2 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物がキナクリドン化合物、またはその誘導体である有機素子。

【請求項 1 5】

請求項 1 2 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物がインダンスレン化合物、またはその誘導体である有機素子。

【請求項 1 6】

請求項 1 1 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物が、ガラス転移点が 90 °C 以上であるアリールアミン化合物である有機素子。

【請求項 1 7】

請求項 1 から 4 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質が金属ハログン化物である有機素子。
10

【請求項 1 8】

請求項 1 から 4 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質が金属ハログン化物である有機素子。

【請求項 1 9】

請求項 1 6 記載の有機素子において、前記金属酸化物が 5 酸化バナジウム、7 酸化 2 レニウム、3 酸化モリブデン、又は 3 酸化タングステンである有機素子。

【請求項 2 0】

請求項 1 から 4 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質が少なくとも 1 個のフッ素を置換基として有する有機素子。
20

【請求項 2 1】

請求項 1 から 4 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質が少なくとも 1 個のシアノ基を置換基として有する有機素子。

【請求項 2 2】

請求項 2 0 または請求項 2 1 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質が少なくとも 1 個のシアノ基と、少なくとも 1 個のフッ素を置換基として同時に有する有機素子。
30

【請求項 2 3】

請求項 2 2 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質がテトラフルオローテトラシアノキノジメタンである有機素子。

【請求項 2 4】

請求項 1 から 4 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質が少なくとも 1 個のホウ素原子を有している有機素子。
40

【請求項 2 5】

請求項 1 から 4 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質が少なくとも 1 個のホウ素原子と、少なくとも 1 個のフッ素を同時に有している有機素子。

【請求項 2 6】

請求項 2 5 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質が、トリス β -（ペントフルオロナフチル）ボランである有機素子。
50

【請求項 2 7】

請求項 1 から 2 6 のいずれか 1 項の有機素子において、有機 E L 素子を含む有機素子。

【請求項 2 8】

請求項 1 から 2 6 のいずれか 1 項の有機素子において、有機太陽電池を含む有機素子。

【請求項 2 9】

請求項 1 から 2 6 のいずれか 1 項の有機素子において、有機 F E T 構造を含む有機素子。

【請求項 3 0】

請求項 1 から 2 6 のいずれか 1 項の有機素子を含むことを特徴とする有機 E L 素子。

【請求項 3 1】

請求項 1 から 2 6 のいずれか 1 項の有機素子を含むことを特徴とする有機太陽電池。

【請求項 3 2】

請求項 1 から 2 6 のいずれか 1 項の有機素子を含むことを特徴とする有機 F E T 構造。

【請求項 3 3】

仕事関数が 4. 0 e V 以下の低仕事関数金属のイオンのうち少なくとも 1 種を含む有機金属錯体化合物と、前記有機金属錯体化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させてその場熱還元反応を起こし、

前記その場熱還元反応によって還元された低仕事関数金属と電子受容性有機物とを酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、前記電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部を形成する工程と、

イオン化ポテンシャルが 5. 7 e V より小さく電子供与性を有する有機化合物と、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を積層または混合により接触させ、

前記電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部を形成する工程と、
を備えることを特徴とする有機素子の製造方法。

【請求項 3 4】

仕事関数が 4. 0 e V 以下の低仕事関数金属のイオンのうち少なくとも 1 種を含む無機化合物と、前記無機化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させてその場熱還元反応を起こし、

前記その場熱還元反応によって還元された低仕事関数金属と電子受容性有機物とを酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、前記電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部を形成する工程と、

イオン化ポテンシャルが 5. 7 e V より小さく電子供与性を有する有機化合物と、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を積層または混合により接触させ、

前記電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部を形成する工程と、
を備えることを特徴とする有機素子の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0 0 0 1】

本発明は、有機エレクトロルミネッセント素子（以下、「有機 E L 素子」と略記することがある）、有機太陽電池、有機半導体（有機 F E T 等）等、電荷輸送性有機物を使用する有機素子及びその製造方法に関する。

【背景技術】

【0 0 0 2】

近年、有機半導体や有機導電体の研究が盛んに行われており、中でも有機半導体を使用する発光体である有機 E L 素子の進展がめざましい。

【0 0 0 3】

有機 E L 素子において、T a n g らは、素子の高効率化のため、キャリア輸送性の異なる有機化合物（ホール輸送性有機物と電子輸送性有機物）を積層し、ホールと電子がそれ

10

20

30

40

それ陽極、陰極よりバランスよく注入される構造とし、しかも該陰極と陽極に挟まれた有機層の厚さを2000Å以下とすることで、10V以下の印加電圧で10000cd/m²と外部量子効率1%の実用化に十分な高輝度、高効率を得ることに成功した(Appl. Phys. Lett., 51, 913 (1987)、特開昭59-194393号公報、特開昭63-264692号公報、特開平2-15595号公報、米国特許第4,539,507号明細書、同第4,769,292号明細書、同第4,885,211号明細書参照)。

【0004】

Tanigらは、有機太陽電池においても、キャリア輸送性の異なる有機化合物(ホール輸送性有機物であるCuPcと電子輸送性有機物であるPV)を積層して、1%に近いパワー変換効率を実現している(Appl. Phys. Lett., 48, 183 (1986))。

10

【0005】

最近では、これら有機デバイスの電極に挟まれた部分を複数積層して、回路的には直列に接続することで、素子の高効率化を図るアイディアが論文、及び特許文献中に散見されるに至っている(Appl. Phys. Lett., 80, 1667 (2002)、Chemistry Letters, pp. 327-330 (1990)、特開平1-329748号公報、米国特許第6337492号明細書、特開2003-45676号公報、特開2003-264085号公報、等参照)。

20

【0006】

特に本発明者は特開2003-272860号公報において、10²Ωcm以上の比抵抗を有する電気絶縁性の電荷発生層を用いて複数の有機EL発光ユニットを回路的に直列に接続する手法を開示し、MPE(Multi-Photon Emission)有機EL素子と名付けて、学会、展示会等の機会を利用して発表、展示を行い高い評価を得てきた(第49回応用物理学会関係連合講演会、講演予稿集27p-YL-3, p. 1308、第63回応用物理学会学術講演会、講演予稿集27a-ZL-12, p. 1165、Proceedings of EL2002 (International Conference on the Science and Technology of Emissive Display and Lighting) p. 539、Proceedings of IDMC'03 (International Display Manufacturing Conference) Fr-21-01 p. 413、SID'03 DIGEST, vol. XXXIV, BOOK II, p. 964、SID'03 DIGEST, vol. XXXIV, BOOK II, p. 979、第13回フラットパネルディスプレオ製造技術展での講演会D-4 (2003)、LCD/PDP INTERNATIONAL 2002での(株)アイムスの白色発光体の展示及び配布資料、Express (2002年11月15日号)等参照)。

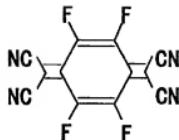
30

【0007】

この電荷発生層の構造は、本発明者がこれまで蓄積してきた有機EL素子の電極に接する電荷(電子やホール)注入層の組成を、順次、積層したものと類似している。具体的には、特開平10-270171号公報(米国特許第6013384号明細書)や特開2001-102175号公報(米国特許第6589673号明細書)で開示した、電子受容性(電子輸送性)有機物をアルカリ金属等の還元性(電子供与性)物質で還元して生成する該電子受容性有機物のラジカルアニオン分子を含有する層と、特開平11-251067号公報(米国特許第6423429号明細書)や特開2001-244079号公報、特願2003-358402号、特願2004-202266号明細書等で開示した、電子供与性(ホール輸送性)有機物をV₂O₅やMoO₃やWO₃や、

40

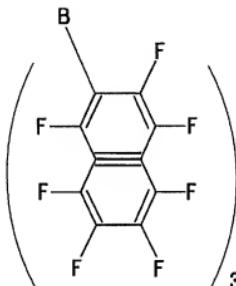
【化9】



で示される 4 F-T-CN-Q や、

10

【化10】



20

で示される PNB 等の酸化性（電子受容性）物質で酸化して生成する該電子供与性有機物のラジカルカチオン分子を含有する層を順次積層した組成を有している（参考文献：K. L. T. Dao and J. Kido, J. Photopolym. Sci. Technol., 15, 261 (2002)）（参考資料：IDW '04 Advance Program, p. 60, OLED2-4, Novel Mg:Al q₃/WO₃ Connecting Layer for Tandem White Organic Light Emitting Diodes (WOLEDs)、C.-C. Chang, S.-W. Hwang, H.-H. Chen, C.-H. Chen, J.-F. Chen (2004)）。

30

【0008】

この電荷発生層を介して從来型有機EL素子の陰極、陽極に挟まれた部分（発光ユニット）を積層すると、電圧印加時において、該電荷発生層から、陰極方向にホールが移動し、陽極方向に電子が移動するので、複数の発光ユニット中でホールと電子の再結合が生じ光が発生する。結果として単位注入電流密度当たりの発光強度（例えば量子効率や電流効率）が略 $(n+1)$ 倍になることが証明された（ n は電荷発生層の層数）。

40

【0009】

この場合、駆動電圧も略 $(n+1)$ 倍となるので、原理的には、電力変換効率はほとんど改善しない（変化しない）と予測された。

【0010】

しかしながら、厳密かつ詳細に検討すると、最適化された条件で作成された MPE 有機 EL 素子構造は、電力変換効率においても相応の改善効果を実現できる。有機半導体は無機半導体に比べ電荷移動度が桁違いに低いため、所望の電流値を得るには「付加的な電圧

50

」を要することは周知である。ここで言う「付加的な電圧」とは、例えば、 2 eV の光子を放出するのに最低限必要な 2 V のデバイス電圧を超えて、単位時間当たり、所望の、多量の光子を放出するためには必要な電流密度を得るために「付加的に」必要とされる電圧（つまり、この場合は（駆動電圧 - 2 V ） = 「付加的電圧」）を言う。したがって、一般的に、輝度が電流密度のみに比例する有機EL素子を例にとれば、輝度の高い領域での電力変換効率は輝度の低い領域での電力変換効率よりも低下する（図24参照）。

【0011】

しかしながら、MPE有機EL素子と従来の有機EL素子を同輝度において比較すれば、MPE素子の場合は所要電流密度が略 $1/(n+1)$ 、（nは電荷発生層の層数）となり、そのとき各（単位）発光ユニット当たり、消費される電位は、従来の有機EL素子で消費される電位よりも低下するので、実際には全消費電力は低下することになる（つまり電力変換効率は上昇する）。図24に従来の有機EL素子構造を電荷発生層を介して2段（n=1）、5段（n=4）、10段（n=9）、と重ねた場合に、電力変換効率（ lm/W ）が各輝度ごとにどのように変化するかをシミュレートしたものを見た。ここでは電流効率（cd/A）がきっちり（n+1）倍となり、駆動電圧も、（同一輝度の時ではなく）同一電流密度の時に、きっちり（n+1）倍（nは電荷発生層の層数）となる場合を示している。因みに従来構造の有機EL素子のデータ（1段、n=0の場合）は実際に作製した素子のデータである。

【0012】

このような良好な状態のMPE素子は簡単に実現されるわけではない。例えば、所望の電流値を得るための電圧が従来構造の有機EL素子の（n+1）倍以上となる場合、つまり、発光ユニットを電荷発生層を介して重ねるたびに、望ましくない「過剰電圧（ ΔV ）」が加えられる事態が生じた場合は、当然のことながら電力変換効率も発光ユニットを重ねるたびに低下していくことになる。

【0013】

図25、図26に、発光ユニットを2個有するMPE有機EL素子のバンド図を示した。望ましくない「過剰電圧（ ΔV ）」は電荷発生層部分内部（本発明における「ホールー電子変換層」内部）で発生する。そもそも有機EL素子におけるホールの発生（または、注入）とは電子供与性分子（ホール輸送性分子）のHOMO（最高占有軌道）準位の電子が引き抜かれた状態の生成、つまりラジカルカチオン分子の生成と同義である。したがってMPE素子における電荷発生層の役割とは、電圧印加時に、該ラジカルアニオン分子の生成に伴って引き抜かれた電子を別の（陽極側）発光ユニットの電子受容性分子（電子輸送性分子）のLUMO（最低非占有軌道）準位に注入することである。したがって前述の「過剰電圧（ ΔV ）」は、該HOMO準位の電子が該LUMO準位に移動する際に存在する（「ホールー電子変換層」内部の）「エネルギー障壁」によって発生するものである。この「HOMO準位の電子がLUMO準位に移動する」ことを別言すれば、「ホール電流を電子電流に変換する」と、表わすことができる。

【0014】

したがって、（「ホールー電子変換層」内部の）該エネルギー障壁を限りなく0にすることで、（結果的に）「過剰電圧（ ΔV ）」を限りなく0にすることが出来たときに、前述の良好な状態のMPE有機EL素子を初めて実現出来ることになる（図26）。

【0015】

本発明者は鋭意検討の結果、該エネルギー障壁を限りなく0にして、理想的な「ホール電流-電子電流変換」を実現するに至った。

具体的には、特開平11-233262号公報や特開2000-182774号公報（米国特許第6396209号明細書）（J. Endo, T. Matsumoto, and J. Kido, Jpn. J. Appl. Phys. Vol. 41 (2002) pp. L800-L803参照）で詳説されている手法を用いて、熱還元反応によって電子受容性有機物のラジカルアニオン分子が生成して存在している熱還元反応生成層と、特開平11-251067号公報や特開2001-244079号公報や特開2003-272860

10

20

30

40

50

号等で詳説されている手法を用いて形成した層（遠藤ら、Jpn. J. Appl. Phys. Vol. 41 (2002) L358、第47回高分子学会予稿集、47卷9号、p1940 (1998)、Leoら、Appl. Phys. Lett., vol. 78, No. 4, (2001) 参照）、つまり、酸化性分子によって、電子供与性有機物のラジカルカチオン分子が生成している層と、を順次重ねることによって、(HOMO準位を流れる)ホール電流が(LUMO準位を流れる)電子電流に障壁なく‘変換’されることが判明した。

【0016】

しかしながら、本発明者らが開示した、特開平10-270171号公報（米国特許第6013384号明細書）、特開2001-102175号公報（米国特許第6589673号明細書）、J. Kido and T. Matsumoto, Appl. Phys. Lett., 73, p. 2866 (1998)、等で詳説されている手法、すなわち、アルカリ金属等の電子ドナー（還元性ドーパント）をドーピングすることで、電子受容性有機物のラジカルアニオン分子を生成した場合は、該電子ドナー（還元性ドーパント）と電子アクセプター（該酸化性分子）が直接に反応したり、前記電子受容性有機物と前記酸化性分子の間や、前記電子供与性分子（ホール輸送性分子）と前記電子ドナー（還元性ドーパント）の間にも、意図せずして、望ましくない反応が引き起こされ、結果として電子の移動を妨げることが懸念され、実際に本発明者の検討によれば該MPE有機EL素子の駆動電圧が段数(n+1)倍以上となってしまい、上記「過剰電圧(ΔV)」を0に出来ないことが判明した。ここで、「駆動電圧が発光ユニットの重ね段数倍以上となってしまい。」というのは、同電流密度（または、同輝度）を達成するための駆動電圧が発光ユニットの重ね段数倍以上となることを意味し、特に高電流密度（または、高輝度）領域になるにしたがってその傾向が顕著となる（つまりΔVの値には電流密度依存性がある）。このような望ましくない状態のMPE有機EL素子の実施例は、本発明者らによる特開2003-45676号公報や、特開2003-272860号公報に開示されている。

【0017】

- 【特許文献1】特開昭59-194393号公報
- 【特許文献2】特開昭63-264692号公報
- 【特許文献3】特開平2-15595号公報
- 【特許文献4】特開平10-270171号公報
- 【特許文献5】特開平1-233262号公報
- 【特許文献6】特開平1-251067号公報
- 【特許文献7】特開平11-329748号公報
- 【特許文献8】特開2000-182774号公報
- 【特許文献9】特開2001-102175号公報
- 【特許文献10】特開2001-244079号公報
- 【特許文献11】特開2003-45676号公報
- 【特許文献12】特開2003-264085号公報
- 【特許文献13】特開2003-272860号公報
- 【特許文献14】米国特許第4,539,507号明細書
- 【特許文献15】米国特許第4,769,292号明細書
- 【特許文献16】米国特許第4,885,211号明細書
- 【特許文献17】米国特許第6,337,492号明細書
- 【非特許文献1】Appl. Phys. Lett., 51, 913 (1987)
- 【非特許文献2】Appl. Phys. Lett., 48, 183 (1986)
- 【非特許文献3】Chemistry Letters, p. 327-330 (1990)
- 【非特許文献4】J. Kido and T. Matsumoto, Appl. Phys. Lett., 73, p. 2866 (1998)
- 【非特許文献5】第47回高分子学会予稿集、47卷9号、p 1940 (1998)

10

20

30

40

50

【非特許文献6】 Leoら、Appl. Phys. Lett., vol. 78, No. 4 (2001)

【非特許文献7】 Appl. Phys. Lett., 80, 16667 (2002)

【非特許文献8】 K. L. T. Dao and J. Kido, J. Photopolymer Sci. Technol., 15, 261 (2002)

【非特許文献9】 J. Endo, T. Matsumoto, and J. Kido, Jpn. J. Appl. Phys. Vol. 41 (2002) pp. L800-L803

【非特許文献10】 遠藤ら、Jpn. J. Appl. Phys. Vol. 41 (2002) L358

【非特許文献11】 第49回応用物理学会関係連合講演会、講演予稿集 27 p-YL-3 10
p. 1308

【非特許文献12】 第63回応用物理学会学術講演会、講演予稿集 27 a-ZL-12,
p. 1165

【非特許文献13】 Proceedings of EL2002 (International Conference on the Science and Technology of Emissive Display and Lighting)
p. 539

【非特許文献14】 Proceedings of IDMC'03 (International Display Manufacturing Conference)
Fr-21-01 p. 413, SID03 DIGEST, vol. XXXIV, 20
BOOK II, p. 964

【非特許文献15】 SID03 DIGEST, vol. XXXIV, BOOK II
p. 979

【非特許文献16】 IDW '04 Advance Program, p. 60, OLE D2-4, Novel Mg:Alq3/WO3 Connecting Layer for Tandem White Organic Light Emitting Diodes (WOLEDs)、C.-C. Chang, S.-W. Hwang, H.-H. Chen, C. H. Chen, J.-F. Chen (2004)

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

30

【0018】

本発明の目的は、下記に記載する電子輸送部としての層とホール輸送部としての層の2つの層を連続して積層させた「ホール電流-電子電流変換層」（「ホール-電子変換層」）を、MPE有機EL素子の電荷発生層のみならず、従来型有機太陽電池を複数個、直列につなぐ「接続層」として用いたり、さらには一般的な有機素子の電極形成時のバッファーレンジとして用いたりと、この層（が持つ利点）を一般化して広範囲に使用することで、従来型有機素子の持つ欠点を克服することにある。

【課題を解決するための手段】

【0019】

電子受容性有機物をラジカルアニオン分子とするために、

40

(1) 「アルカリ金属イオン、アルカリ土類金属イオン、希土類金属イオン、及び一部の遷移金属イオンを代表とする、仕事関数が4.0eV以下の低仕事関数金属のイオンのうち、少なくとも1種を含む化合物（有機物でも無機物でもよい）」と、「（アルミニウムのように）該化合物に含まれる金属イオンを真空中（例えば蒸着チャンバー内の雰囲気）で金属状態に還元しうる熱還元性金属」とを、（真空蒸着による）積層、もしくは、共蒸着による混合により接触させて反応させ、該熱還元反応によって還元された低仕事関数金属と、その近傍に存在する電子受容性有機物とを（電子の授受による）酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成させて、該電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部（熱還元反応生成部）と、

(2) (a) イオン化ボテンシャルが5.7eVより小さく、電子供与性すなわちホール

50

輸送性を有する有機化合物と、(b) (a) の有機化合物と、(電子の授受による)酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質とが、積層、または混合されて接觸しており、(a) の電子供与性有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部、とが積層されてなる「ホール電流－電子電流変換層」(「ホール－電子変換層」)を有していればよく、この層の使用法は特に限定されない。

【0020】

本発明の有機素子は、仕事閥数が4.0eV以下の低仕事閥数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む有機金属錯体化合物と、有機金属錯体化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接觸させて引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事閥数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部、及び、イオン化ボテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、が積層または混合されて接觸しており、電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部、
が積層されてなるホール電流－電子電流変換層を含むことを特徴としている。

【0021】

本発明の有機素子は、仕事閥数が4.0eV以下の低仕事閥数金属のイオンのうち、少なくとも1種を含む無機化合物と、無機化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接觸させて引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事閥数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部(熱還元反応生成部)、及び、イオン化ボテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、が積層または混合されて接觸しており、電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部、が積層されてなるホール電流－電子電流変換層を含むことを特徴としている。

【0022】

本発明の有機素子は、電子輸送部と、ホール輸送部と、を積層してなるホール電流－電子電流変換層を含み、電子輸送部は、仕事閥数が4.0eV以下の低仕事閥数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む有機金属錯体化合物と、有機金属錯体化合物に対し積層もしくは共蒸着による混合により接觸し、有機金属錯体中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を有し、接觸により引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事閥数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にあり、ホール輸送層は、イオン化ボテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、有機化合物に対して積層または混合されて接觸し、有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を有し、電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあることを特徴としている。

【0023】

本発明の有機素子は、電子輸送部と、ホール輸送部と、を積層してなるホール電流－電子電流変換層を含み、電子輸送部は、仕事閥数が4.0eV以下の低仕事閥数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む無機化合物と、無機化合物に対して積層もしくは共蒸着による混合により接觸し、有機金属錯体中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を有し、接觸により引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事閥数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にあり、ホール輸送層は、イオン化ボテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、有機化合物に対して積層または混合されて接觸し、有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を有し、電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン

10

20

30

40

50

状態にあることを特徴としている。

【0024】

上記有機金属錯体化合物と電子受容性有機物は積層または混合されて接触していることが好ましい。

【0025】

上記無機化合物と電子受容性有機物も積層または混合されて接触していることが好ましい。

【0026】

上記有機金属錯体化合物中で金属イオンに配位もしくは結合している有機分子部分（部位）は電子受容性有機物として機能してても良い。

10

【0027】

上記有機金属錯体化合物と電子受容性有機物は、同一であっても良い。

【0028】

上記熱還元性金属は、アルミニウム、ジルコニウム、シリコン、チタン及びタンゲステンから選択される少なくとも1種を含むことが望ましい。

【0029】

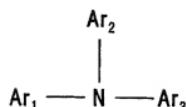
上記金属錯体化合物または上記無機化合物に含まれる低仕事関数金属のイオンがアルカリ金属イオンである場合は、上記熱還元性金属は、マグネシウム、カルシウム、ストロンチウム、及びバリウムのアルカリ土類金属から選択される少なくとも1種を含む金属であっても良い。

20

【0030】

上記電子供与性有機化合物は、アリールアミン化合物であり、一般式（I）：

【化1】



30

（式中、 Ar_1 、 Ar_2 及び Ar_3 は、それぞれ独立に置換基を有してよい芳香族炭化水素基を表わす。）

で示されるアリールアミン化合物であるとよい。

【0031】

上記電子供与性有機化合物は顔料型有機物であることが好ましい。

【0032】

上記電子供与性有機化合物は、ポルフィリン化合物またはその誘導体であるとよい。

【0033】

上記電子供与性有機化合物は、キナクリドン化合物またはその誘導体であることが好ましい。

40

【0034】

上記電子供与性有機化合物は、インダンスレン化合物またはその誘導体であることが好ましい。

【0035】

上記電子供与性有機化合物は、ガラス転移点が90°C以上であるアリールアミン化合物であるとよい。

【0036】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質は、金属酸化物であることが好ましい。

【0037】

50

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質は、金属ハロゲン化物であることが好ましい。

【0038】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる金属酸化物は、 V_2O_5 （5酸化バナジウム）、7酸化2レニウム、 MoO_3 （3酸化モリブデン）、又は WO_3 （3酸化タンクスチタン）であることが好ましい。

【0039】

上記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる金属ハロゲン化物は、塩化第2鉄、臭化第2鉄、等の鉄ハロゲン化物や、アルミニウムハロゲン化物、ガリウムハロゲン化物、インジウムハロゲン化物、アンチモンハロゲン化物、又は、ヒ素ハロゲン化物から適宜選択されることが好ましい。

10

【0040】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、少なくとも1個のフッ素を置換基として有するとい。

【0041】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、少なくとも1個のシアノ基を置換基として有することが好ましい。

【0042】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、少なくとも1個のシアノ基と、少なくとも1個のフッ素を置換基として同時に有することが好ましい。

20

【0043】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、テトラフルオローテトラシアノキノジメタンであることが好ましい。

【0044】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、少なくとも1個のホウ素原子を有していることが好ましい。

30

【0045】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、少なくとも1個のホウ素原子と、少なくとも1個のフッ素を同時に有しているとい。

【0046】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、トリス β -（ベンタフルオロナフチル）ボランであるであることが好ましい。

40

【0047】

本発明の有機素子は、有機EL素子を含むことを特徴としている。

【0048】

本発明の有機素子は、有機太陽電池を含むことを特徴としている。

【0049】

本発明の有機素子は、有機FET構造を含むことを特徴としている。

50

【0050】

本発明の有機EL素子は、上記有機素子を含むことを特徴としている。

【0051】

本発明の有機太陽電池は、上記有機素子を含むことを特徴としている。

【0052】

本発明の有機FET構造は、上記有機素子を含むことを特徴としている。

【0053】

本発明の有機素子の製造方法は、仕事関数が4.0eV以下の低仕事関数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む有機金属錯体化合物と、有機金属錯体化合物中に含まれる金

50

属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させてその場熱還元反応を起こし、その場還元反応によって還元された低仕事関数金属と電子受容性有機物とを酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部を形成する工程と、イオン化ボテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を積層または混合により接触させ、電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部を形成する工程と、を備えることを特徴としている。

【0054】

本発明の有機素子の製造方法は、仕事関数が4.0eV以下の低仕事関数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む無機化合物と、無機化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させてその場熱還元反応を起こし、その場還元反応によって還元された低仕事関数金属と電子受容性有機物とを酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部を形成する工程と、イオン化ボテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を積層または混合により接触させ、電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部を形成する工程と、を備えることを特徴としている。

【発明の効果】

10

【0055】

電子輸送部としての層とホール輸送部としての層を連続して積層させた「ホール電流-電子電流変換層」（「ホール-電子変換層」）を、MPE有機EL素子の電荷発生層のみならず、従来型有機太陽電池を複数個、直列につなぐ「接続層」として用いたり、さらには一般的な有機素子の電極形成時のバッファー層として用いたりと、この層（が持つ利点）を一般化して広範囲に使用することで、従来型有機素子の持つ欠点を克服することができる。

20

【0056】

熱還元反応生成層（電子輸送部）中では、アルミニウムやマグネシウム等の熱還元性金属はすでに金属原子として存在しておらず、イオン状態（酸化状態）として存在しているため、下記の実施例に見られるように良好な透明性を付与することができる。

30

【0057】

アルカリ金属を代表とする還元性ドーパントは大気中で発火するほど反応活性なものがほとんどなので、本発明の手法はそのような金属のハンドリングが不要になる、という工程上の優位点がある。

【0058】

透明性が高く、かつ、発明者らが特開平10-270171号公報や特開2001-102175号公報等で開示した、還元性ドーパントがドーピングされた電子輸送層と略同等の比抵抗を有する膜を得ることが可能である。

40

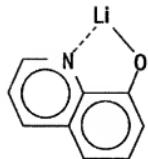
【発明を実施するための最良の形態】

【0059】

<第1実施形態>

第1実施形態においては、電子輸送部（熱還元反応生成部）の構成物質として、アルカリ金属イオン、アルカリ土類金属イオン、希土類金属イオン及び一部の遷移金属イオンを代表とする仕事関数が4.0eV以下の低仕事関数金属（アルカリ金属）のイオン含有有機物として、

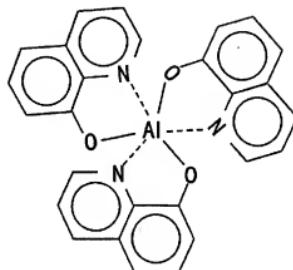
【化 2】



で示される、(8-キノリノラト)リチウム錯体（以下、 Li q と略記することがある）10
を使用し、

さらに、電子受容性（輸送性）有機物として、

【化 3】

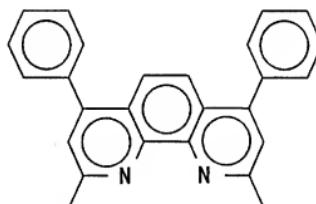


20

で表されるトリス(8-キノリノラト)アルミニウム錯体（以下、 Al q と略記することがある）、もしくは

30

【化 4】



40

で示されるパソケブロイン（以下、 B C P と略記することがある）の様な有機物を、あらかじめ共熱着の手法により混合層として形成しておき、さらにその混合層上に代表的熱還元性金属であるアルミニウムを適量真空蒸着するのが好適な形成方法の一つである。この時、アルミニウム金属はアルカリ金属イオン (Li q では Li^+) を還元（その場 (*in-situ*) 還元反応）するので自らは、当然、酸化状態に変化する（アルミニウムイオン含有化合物となる）。さらに還元されて生成した Li 金属は近傍に存在する電子受容性（ホール輸送性）有機物（例えば Al q ）と電子の授受による酸化還元反応によって（ $\text{Li} + \text{Al q} \rightarrow \text{Li}^+ + \text{Al q}^-$ （ラジカルアニオン））の電荷移動錯体を形成する。ここで、生成したラジカルアニオンが電子电流の担い手（内部電荷）として振る舞え

50

る分けである。

【0060】

このようにして生成した、熱還元反応生成層は（純粹な有機物と比べても）一般に、透明性が高く、さらに純粹な有機物と比べ比抵抗が低下する（つまり、導電性が上昇する）特徴がある。このような導電性の上昇は、該プロセスが「アルミニウムの様な金属を混入するプロセスであるから」、とする誤解を生ずることがあるが、上記のように、該熱還元反応生成層中では、既にアルミニウムは金属原子として存在しておらず、イオン状態（酸化状態）として存在している。したがって良好な透明性が付与される分けである。導電性の向上の要因は、上記 Al^{+q} （ラジカルアニオン）の生成に起因している（実施例 4, 5 参照）。

10

【0061】

アルミニウム等の熱還元性金属の量はアルカリ金属イオン含有化合物中のイオンを金属に還元するための「過不足のない量」が好ましく、この量が少ないと十分に該熱還元反応を起こすことが出来ず、結果として電子受容性（輸送性）有機物がラジカルアニオンとなることが出来ないし、過剰であると該熱還元反応に寄与出来ない（つまり酸化状態に変化出来ない）金属アルミニウムが残存するため、膜の透明性を低下させるので所望の効果が期待出来なくなる。このような現象を示す例を下記実施例 4 に示した。

【0062】

<第2実施形態>

第2実施形態においては、電子輸送部（熱還元反応生成部）の構成物質として、第1実施形態と同様に低仕事間数金属（アルカリ金属）イオン含有化合物として、 Li^{+q} の様なアルカリ金属イオン含有有機金属錯体と、 Al^{+q} の様な電子受容性（輸送性）有機物と、さらにアルミニウムのような熱還元性金属を同時に蒸着して混合させて（3元共蒸着）、上記と同様の機能を持つ電子輸送部を作成することも可能である。この場合該3つの物質の蒸着比率を適正に制御することで、透明性が高く、かつ本発明者が特開平10-270171号公報や特開2001-102175号公報等で開示した還元性ドーパントがドーピングされた電子輸送層と略同等の比抵抗を有する膜を得ることが可能である（実施例 5 参照）。言うまでもなく、アルカリ金属を代表とする該還元性ドーパントは大気中で発火するほど反応活性なものがほとんどなので、本発明の手法はそのような金属のハンドリングが不要になる、という工程上の優位点がある。

20

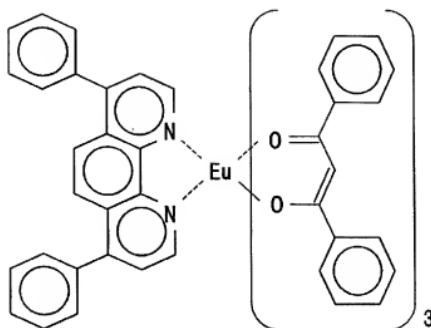
【0063】

<第3実施形態>

第3実施形態においては、電子輸送部（熱還元反応生成部）の構成物質として、

30

【化5】

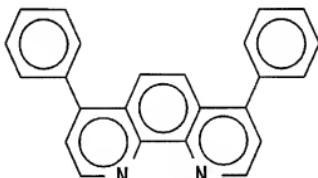


10

で、示されるトリ（1, 3-フェニル-1, 3-プロパンジオナト）モノ（パソフェナントロリン）ユウロビウム錯体（以下、「Eu(DBM)3·BPEHEN」と略記することがある）の様な希土類金属イオン含有有機金属錯体であって、配位子の一つに

20

【化6】



30

で示されるパソフェナントロリン（以下、BPEHEN）の様な、それ自身に電子受容性（輸送性）を有する化合物を有している場合は、

Eu(DBM)3·BPEHENの化合物と熱還元性金属であるアルミニウムを同時に蒸着して混合させ（2元共蒸着）、上記と同様の機能を持つ電子輸送部を作成することも可能である。この場合も、該2つの物質の蒸着比率を適正に制御することで、透明性が高く、かつ本発明者が特開平10-270171号公報や特開2001-102175号公報等で開示した、還元性ドーパントがドーピングされた電子輸送層と略同等の比抵抗を有する膜を得ることが可能である（Euの酸化によるBPEHEN⁻（ラジカルアニオン）の生成）。

40

【0064】

<第4実施形態>

第4実施形態においては、上記Liqの様に、アルカリ金属イオンを含有して、かつ、それ自身が電子受容性（輸送性）を併せ持つ化合物である場合は、熱還元性金属であるアルミニウムと適当な比率で同時に蒸着して混合させ（2元共蒸着）、上記と同様の機能を持つ電子輸送部を作成することも可能である。この場合は、アルミニウムによって熱還元されないLiqが残存していることが想定されており、酸化還元反応によって(Li⁺+Liq⁻（ラジカルアニオン）)の電荷移動錯体を形成する。

もちろん、上記のアルカリ金属イオンや、希土類金属イオンのような低仕事関数金属のイオン含有化合物であれば、上記有機金属錯体に代えて無機化合物を使用してもよい。

50

【0065】

上記の実施形態1～4に示される電子輸送部に隣接して形成される本発明のホール輸送部は、既にこれまで有機EL素子のホール注入層やホール輸送層中で広く使用されている、イオン化ポテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、が積層または混合されて接触しており、前記電子供与性を有する有機化合物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部となっている。

【0066】

なお、有機化合物、金属、及び「ホール電流-電子電流変換層」の成膜には、日本ビーテック製真空蒸着機を使用した。蒸着物質の成膜速度の制御や膜厚の制御は該蒸着機に取付けられている、水晶振動子を使用した成膜モニターCRTM-8000(ULVAC(日本真空技術社)製)を使用した。また、成膜後の実質膜厚の測定には、テンコール(Tencor)社製P1触針式段差計を用いた。素子の特性評価には、ケースレー(KEITHLEY)社ソースメータ2400、トブコンBM-8輝度計を使用した。また、吸収スペクトルの測定は、バーキンエルマー製:ラムダ19を使用して測定した。

10

【0067】

以下に実施例を挙げて本発明をさらに詳細に説明するが、本発明はこれにより限定されるものではない。

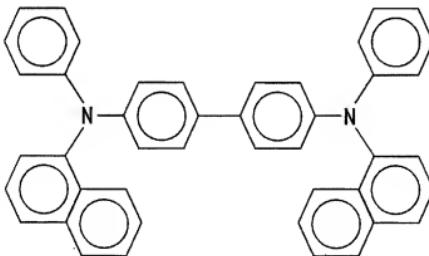
【実施例1】

20

【0068】

実施例1は、陰極に接する層に、本発明の「ホール電流-電子電流変換層」を有しております、結果的に、ホール電流の流れる層が陰極に接している有機EL素子の例である。この例では、図1に示すように、ガラス基板10上にパターニングされたITO(Indium Tin Oxide)陽極11上に、下記式

【化7】



30

で表わされる4,4'-ビス[N-(2-ナフチル)-N-フェニルアミノ]ビフェニル(以下、aNPD、または、NPBとも略記することがある。)を600Åの厚さで真空蒸着によりホール輸送層12として積層し、ついで発光層13として、Alqを600Åの厚さで積層した。

40

【0069】

次に、上記Alq(低仕事関数金属イオン含有化合物)とLi_qを、モル比率1:1で50Åの厚さに成膜した(層14)。さらにその上から熱還元性金属であるアルミニウムを15Å(に相当する量)蒸着した(層15)。次に上記aNPDと5酸化バナジウム(V₂O₅)をモル比率1:1で100Åの厚さで成膜した(層16)(ホール輸送部)。最後に陰極金属17としてアルミニウムを1000Åの厚さで成膜した。

【0070】

この有機EL素子210の構造を簡便に表記すると、

50

$\text{ITO} / \alpha\text{NPD} (600\text{\AA}) / \text{Alq} (600\text{\AA}) / \text{Alq : Liq} (1:1) (50\text{\AA}) / \text{Al} (15\text{\AA}) / \text{V}_2\text{O}_5 : \alpha\text{NPD} (1:1) (100\text{\AA}) / \text{Al}$ (図1)
となる。以下の説明ではこのような(簡便な)表記法を用いることとする。

【0071】

この有機EL素子210において、陽極電極であるITOと陰極電極であるAlとの間に、直流電圧を印加して、諸特性を測定した結果を図3に示す。図3の○プロットは、この素子の電圧(V)ー電流密度(mA/cm²)ー輝度(cd/m²)特性を示す。また、この素子の動作概念を示した図2に示すように、層14及び層15は、電子輸送部(熱還元反応生成層)18として、層16と層18はホール電流ー電子電流変換層19として機能する。

【0072】

<比較例1>

比較例1は、実施例1と比較するため、本発明の電子輸送部である熱還元反応生成層18を用いない構造、すなわち、実施例1の層14のLiqに代えて金属Liを層104に使用した例であり、その素子300の構造は

$\text{ITO} / \alpha\text{NPD} (600\text{\AA}) / \text{Alq} (600\text{\AA}) / \text{Alq : Liq} (1:1) (50\text{\AA}) / \text{V}_2\text{O}_5 : \alpha\text{NPD} (1:1) (100\text{\AA}) / \text{Al}$ (図4)

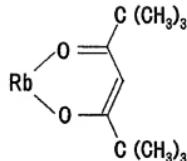
となっている。この有機EL素子300の諸特性を測定した結果を図3の●プロットで示す。

【実施例2】

【0073】

実施例2においては、実施例1の層14のLiqに代えて、

【化8】



で示される、モノ(2, 2, 6, 6-テトラメチル-3, 5-ヘプタンジオナト)ルビジウム錯体(以下、Rb(dpm)と略記することがある)を層24に使用しており、
 $\text{ITO} / \alpha\text{NPD} (600\text{\AA}) / \text{Alq} (600\text{\AA}) / \text{Alq : Rb (dpm)} (1:1) (50\text{\AA}) / \text{Al} (15\text{\AA}) / \text{V}_2\text{O}_5 : \alpha\text{NPD} (1:1) (100\text{\AA}) / \text{Al}$ (図5)

なる構造の素子220を作成した。この有機EL素子220の諸特性を測定した結果を図3の▼プロットで示す。

【実施例3】

【0074】

実施例3においては、実施例1の層14のLiqに代えてアルカリ金属の無機化合物であるLiF(フッ化リチウム)を層34に使用して、

$\text{ITO} / \alpha\text{NPD} (600\text{\AA}) / \text{Alq} (600\text{\AA}) / \text{LiF} (10\text{\AA}) / \text{Al} (15\text{\AA}) / \text{V}_2\text{O}_5 : \text{NPD}, (100\text{\AA}) / \text{Al}$ (図6)

なる構造の素子230を作成した。この構造は電子受容性化合物であるAlq(層13)とアルカリ金属化合物のLiF(層34)が、(混合ではなく)積層されて接触している。この有機EL素子230の諸特性を測定した結果を図3の△プロットで示す。

【0075】

<参考例1> (従来型の有機EL素子の例)

10

20

30

40

50

参考例 1 として、本発明の「ホール電流－電子電流変換層」の構成を有していない、すなわち実施例 1 の層 1 4～1 6 を有さない素子 3 1 0 を作成した。この素子は、実施例 1 の層 1 4～1 6 に代えて、 $\text{Al}_q : \text{Li}$ (1:1) からなる層 1 1 4 を備えており、 $\text{ITO} / \alpha \text{NPD} (600\text{\AA}) / \text{Al}_q (600\text{\AA}) / \text{Al}_q : \text{Li} (1:1) (50\text{\AA}) / \text{Al}$

なる構造となっている(図 7)。この有機 EL 素子の諸特性を測定した結果を図 3 の◆プロットで示す。

【0076】

実施例 1～3、比較例 1、参考例 1 の結果を比較すると、本発明の「ホール電流－電子電流変換層」を有する有機 EL 素子は従来型の素子と比べても遜色なく機能し、むしろ、より低電圧で駆動出来ることが分かった。また、アルカリ金属のような還元性ドーパントを使用すると、ホール電流－電子電流変換層内部に、エネルギー障壁が生成してしまうため、同電流密度、または同輝度を達成するために必要な電圧が高くなることが示された。

【実施例 4】

【0077】

実施例 4 として、熱還元性金属の役割を確認し、かつ、その最適蒸着量(もしくは最適膜厚)を確認する実験を行った。

実施例 1 の構造を基準にして、熱還元性金属であるアルミニウムの蒸着量を変化させて、有機 EL 素子としての特性の変化を調べた。すなわち

$\text{ITO} / \alpha \text{NPD} (600\text{\AA}) / \text{Al}_q (600\text{\AA}) / \text{Al}_q : \text{Li}_q (1:1) (50\text{\AA}) / \text{Al} (X\text{\AA}) / \text{V}_2\text{O}_5 : \alpha \text{NPD} (1:1) (100\text{\AA}) / \text{Al}$ の構造で、 Al の層 1 5 の膜厚 (\AA) を変化させた。

【0078】

図 8、図 9 の△プロットは $X = 0$ (つまりアルミニウムを蒸着しない場合) のとき、◆プロットは $x = 3\text{\AA}$ のとき、×プロットは $X = 10\text{\AA}$ のとき、○プロットは $X = 15\text{\AA}$ のとき、△プロットは $X = 20\text{\AA}$ のときの各素子の、電圧 (V) - 電流密度 (mA/cm^2) - 輝度 (cd/m^2) 特性(図 8)、電流密度 (mA/cm^2) - 電流効率 (cd/A) (図 9) を示す。

【0079】

この結果から、熱還元性金属の蒸着量が所定量より少ないと、発光が観測されないことが示された($x = 0\text{\AA}$ 、もしくは 3\AA の場合に対応)。これは、熱還元反応生成層内で電子受容性有機物のラジカルアニオン分子が生成されなかつたため、発光層内に電子が注入されなかつたためである。したがって、この時観測された電流はホール電流のみの電流である(2.2V 近辺に発光開始電圧を示唆する「キンク(Kink)」が観測されないという事実からも、そのことが裏付けられる。)。

【0080】

また、図 8、図 9 のグラフに示される結果から、この実験の範囲内ではアルミニウムを 15\AA の膜厚に相当する量に制御すると、輝度や効率が最も高い値を示すことが分かった。それ以上にアルミニウムの蒸着量を増やすと、熱還元反応に寄与しない(つまり酸化状態に変化出来ない)金属アルミニウムが残存して素子特性を低下させることが示された。

【実施例 5】

【0081】

実施例 5 は、低仕事関数金属のイオン含有化合物と、電子受容性有機物と、熱還元性金属を同時に蒸着(3 共共蒸着)して「透明性」と「導電性」を付与させた例である。

Al がバーニングされたガラス基板 5 0 と、吸光度測定用の石英基板 5 6 をそれぞれ用意して、以下の手順で蒸着成膜を行った。

【0082】

まず、低仕事関数有機金属錯体である Li_q と、電子受容性有機物である Al_q と、熱還元性金属である Al (アルミニウム)を、 Al 電極 5 1 上に、膜厚速度比で、 $(\text{Li}_q : \text{Al}_q : \text{Al} = 1\text{\AA}/\text{s} (\text{Li}_q) : 3\text{\AA}/\text{s} (\text{Al}_q) : 0.3\text{\AA}/\text{s} (\text{Al})$) と

10

30

40

50

なるように共蒸着して層 5 2 を形成し、さらに A 1 電極 5 3 を生成し、
 $A 1 / L i q : A 1 q : A 1 / A 1$ (図 10)
 の構造の素子 2 5 0 を作成した。

【0083】

また、比較用素子として、上記層 5 2 に代えて、アルカリ金属として L 1 を直接電子受容性有機物 ($A 1 q$) と混合して層 5 4 を生成した、
 $A 1 / A 1 q : L i (1 : 1, モル比率) / A 1$ (図 11)
 の構造の素子 2 5 1 を作成した。

また、上記層 5 2 に代えて、 $A 1 q$ 単独膜 5 5 を電極 5 1、5 3 で挟んだ、

$A 1 / A 1 q / A 1$ (図 12)

の構造の素子 2 5 2 を作成して、それぞれ、電場 (V / cm) - 電流密度 (A / cm^2) 特性を測定した (図 15)。

【0084】

図 15 のグラフに示される通り、 $(A 1 / L i q : A 1 q : A 1 / A 1)$ (図 10) の構造の素子と、 $(A 1 / A 1 q : L i (1 : 1, モル比率) / A 1)$ (図 11) の構造の素子は、略同等の特性を示し、 $\sim 10^9 \Omega cm$ の抵抗を示すことが分かった。これは A 1 によって L 1 中の L 1 イオンが熱還元反応によって金属に還元され、ついで還元された L 1 金属が電子受容性有機物である、 $A 1 q$ と電子の授受 (酸化還元反応) によって電荷移動錯体 ($L 1^+ + A 1 q^-$ (ラジカルアニオン)) を形成したことを見ている。

【0085】

また、吸光度 (及び、透過率) 測定用素子として、石英基板 5 6 上に $L i q : A 1 q : A 1$ を共蒸着して

石英基板/ $L i q : A 1 q : A 1$ (図 13)

なる構造の素子 2 5 5 を作成した。この素子 2 5 5 は、石英基板 5 6 上に、膜厚速度比で、 $(L i q : A 1 q : A 1 = 1 \text{ \AA/s} (L i q) : 3 \text{ \AA/s} (A 1 q) : 0.3 \text{ \AA/s} (A 1)$ となるように共蒸着して層 5 2 を形成した。

また、比較用素子 2 5 6 として、熱還元性金属である A 1 を混入させずに、石英基板 5 6 上に $L i q : A 1 q$ (層 5 7) を共蒸着して

石英基板/ $L i q : A 1 q$ の素子を作成した。(図 14)

【0086】

図 16 は、上記吸光度測定用素子 (図 13) と比較用素子 (図 14) について、層 5 2 ($L i q : A 1 q : A 1$) 及び層 5 7 ($L i q : A 1 q$) を 10000 \AA としたときの波長 (nm) - 透過率 (%) 特性を測定した結果を示している。図 16 に示されるとおり、本発明の電子輸送部である ($L i q : A 1 q : A 1$) (層 5 2) からなる混合膜は、有機物のみからなる ($L i q : A 1 q$) (層 5 7) と比べて、同じ膜厚 (10000 \AA) 当たりの透過率が大きく上昇することが確かめられた。また、本発明者は、前出の論文誌 *Appl. Phys. Lett.*, 73, p. 2866 (1998) 中でリチウム金属ドーピング膜の吸収スペクトルの変化を示しているが、図 17 に示されるとおり、本発明の、(石英基板/ $L i q : A 1 q : A 1$) (吸光度測定用素子 (図 13)) の吸収スペクトルと (石英基板/ $L i q : A 1 q$) (比較用素子 (図 14)) の吸収スペクトルの変化は、該論文中に示されている吸収スペクトルの変化と酷似しており、さらに、成膜時に金属アルミニウムを混入しているにもかかわらず、透明性が増していくことからも、上記の熱還元反応と、引き続いている酸化還元反応による電荷移動錯体の形成をしめすことが分かる。

【実施例 6】

【0087】

実施例 6 は、本発明の有機素子を無反射膜へ適用した例である。

着色顔料であって、かつ、ホール輸送能力を有することが知られている、

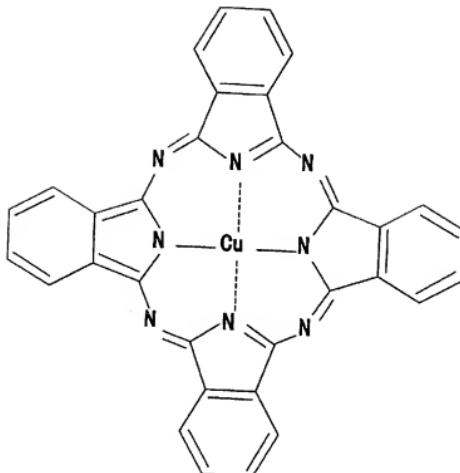
10

20

30

40

【化 1 1】



10

20

の銅フタロシアニン（以下、CuPcと略記することがある）やキナクリドン顔料は、それぞれ赤色領域、青色領域の可視領域に強い吸収を持つため、本発明の「ホール電流－電子電流変換層」を用いて無反射層を形成して、高いコントラスト比を有する有機EL素子を作成することが出来る。

【0088】

図18に示すように、ガラス基板60上にITO層61、aNPD層62、赤色発光層63(DCJTB:A1q)の順に形成した有機EL素子構造の上に、A1q:Liq(1:1)からなる層64、A1からなる層65、V₂O₅:CuPcからなる層66を順に積層してなる本発明の「ホール電流－電子電流変換層」を形成し、さらにその上にCuPcの層67を積層する。また、このCuPcの層67の上に、CuPc:V₂O₅の層68及びA1の層(陰極)69を形成して

ITO/aNPD/DCJTB:A1q/A1q:Liq(1:1)(50Å)/A1(15Å)/V₂O₅:CuPc/CuPc/V₂O₅:CuPc/A1(図18)の構造の素子260を生成する。

【0089】

ここで(DCJTB:A1q)の発光層63で発生した赤色光のうち、陰極69であるA1方向に進行する光は(CuPc/V₂O₅:CuPc)の膜厚を調整して吸収させることができるので、コントラスト比の高い素子260を作成することが出来る。

【0090】

また、「第39回応用物理学関係連合講演会講演予稿集、28p-Q-9, p. 1036(1992)」に記載されているキナクリドン顔料とその誘導体や、特開2000-58267号公報に記載されているインダンスレン顔料等、ホール輸送性を有して、かつ、特有の波長域に光吸収能を有する場合は、本発明の構造を利用して、単独、もしくは積層や混合の方法で、適宜、光反射陰極に接するホール電流層として利用出来る。

【0091】

このような顔料タイプの有機分子はホール輸送性である場合がほとんどなので、通常の有機EL素子の様に陰極に接する層に電子輸送性物質が必須である場合は、（言うまでもな

40

50

いが) このような顔料タイプのホール輸送性有機物を使用出来ない。

【実施例 7】

【0092】

実施例 7 は、本発明の有機素子を高エネルギー成膜時のダメージ低減層へ適用した例である。

有機 E L 素子の陰極形成法として電子ビーム蒸着やスパッタリング蒸着等の高エネルギー一粒子堆積法を用いるアイディアが知られている。本発明者は、前出の金属ドーピング層を電子注入層として用いれば、高仕事率を有する ITO でも容易に電子注入出来ることを、特開 2002-332567 号公報（特 2001-142672 号明細書）に記載した。この時用いられたスパッタリング装置は有機膜に損傷のない工夫が施されているが、厳密には依然、若干のダメージが観測されていた。

【0093】

また、特開 2000-58265 号公報や特開 2000-68063 号公報には発光層上に銅フタロシアニン (CuPc) 層をスパッタバッファー層として形成するアイディアが記されている。そこでは Li 等のアルカリ金属を、薄く形成された CuPc 上に蒸着すると、該 Li 金属は CuPc 層中に拡散して発光層方向に横切ることが記されており、この場合は、結果的に、CuPc は（ホール輸送性分子としてではなく）電子輸送性分子としても作用できることが開示されている。

【0094】

しかし、本来 CuPc はホール輸送性分子であり、このように電子輸送層として使用する方法には素子の劣化を早める要因となる懸念が生じる。

【0095】

一方、本発明の「ホール電流-電子電流変換層」を用いれば、スパッタ等の高エネルギー一粒子堆積時のバッファー層としての CuPc は従来通り、（本来の性質である）ホール輸送層として機能することが出来る。例えば、ガラス基板上に、ITO の層 71、 α NPD の層 72、Alq の層 73、Alq : Liq (1:1) の層 74、Al 層 75、 V_2O_5 : CuPc の層 76、CuPc の層 77 及び Al、ITO またはその他の材料からなる陰極 78 を積層して

ITO / α NPD / Alq / Alq : Liq (1:1) (50 Å) / Al (15 Å) / V_2O_5 : CuPc / CuPc / 陰極 (Al, ITO, etc) (図 19)

の構造の素子 270 を生成できる。

また、図 19 に示す上記素子の層 77 の上に、 V_2O_5 : CuPc の層 79 を形成して ITO / α NPD / Alq / Alq : Liq (1:1)、50 Å / Al、15 Å / V_2O_5 : CuPc / CuPc / V_2O_5 : CuPc / 陰極 (Al, ITO, etc) (図 20) の様な構造を有する素子 271 を生成できる。これらの素子 270、271 によって、本来のホール輸送層としての機能と高エネルギー粒子によるダメージ低減層としての機能を併せ持つことが出来る。

【実施例 8】

【0096】

実施例 8 は、本発明の有機素子を有機太陽電池への適用例である。

有機太陽電池素子は有機 E L 素子と似た構造を有しており、特に二層型タイプは、（ホール輸送性分子/電子輸送性分子）の界面で、光によって電荷発生することが知られている。

【0097】

例えば、

1) Appl. Phys. Lett.、48, 183 (1986)

2) Chemistry Letters, pp. 327-330 (1990)

3) Appl. Phys. Lett.、76, 2650 (2000)

4) Appl. Phys. Lett.、79, 126 (2001)

5) Appl. Phys. Lett.、80, 1667 (2002)

10

20

30

40

50

に記載されている、典型的な構造が知られている。

【0098】

特に、上記の、2) や 5) の文献では、従来の有機太陽電池の両電極に挟まれた部分（電荷発生ユニット）が複数個、直列に接続された構造が記載されており、例えば、5) の文献中では、

$\text{ITO} / \text{CuPc} / \text{PTCBI} / \text{Ag} / \text{CuPc} / \text{PTCBI} / \text{Ag}$

という、極薄（5 Å）の Ag（銀）を使用して、電荷発生ユニット（CuPc / PTCB I）を 2 個直列に連結する構造がしめされている。

【0099】

この極薄の Ag の代わりに、本発明の「ホール電流－電子電流変換層」を使用することが出来る。つまり、例えば

$\text{ITO} / \text{CuPc} / \text{PTCBI} / \text{PTCBI} : \text{Rb} (\text{DPM}) : \text{Al}$ の共蒸着層 / V_2O_5 : CuPc の共蒸着層 / $\text{CuPc} / \text{PTCBI} / \text{Ag}$

という構造によって、透明性が高く、かつ純粋な有機膜と比べても低抵抗化した膜であって、かつ、2 個の電荷発生ユニットを、あたかも直列に接続できて、開放端電圧を約 2 倍とすることが出来る。上記の「 $\text{PTCBI} : \text{Rb} (\text{DPM}) : \text{Al}$ の共蒸着層 / V_2O_5 : CuPc の共蒸着層」が本発明の「ホール電流－電子電流変換層」として作用する。

【0100】

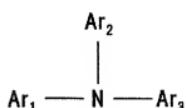
そのほか、

$\text{ITO} / ((\text{アリールアミン化合物等}) \text{電子供与性 (ホール輸送性) 有機物}) : (\text{V}_2\text{O}_5 \text{や}, 4\text{F}-\text{TCNQ} \text{等}) / \text{CuPc} / \text{PTCBI} / ((\text{電子受容性 (輸送性) 有機物} : \text{低仕事間数金属のイオン含有化合物: 熱還元性金属}) \text{の反応生成層}) / ((\text{アリールアミン化合物等}) \text{電子供与性 (ホール輸送性) 有機物}) : (\text{V}_2\text{O}_5 \text{や}, 4\text{F}-\text{TCNQ} \text{等}) \text{の共蒸着層} / \text{CuPc} / \text{PTCBI} / ((\text{電子受容性 (輸送性) 有機物} : \text{低仕事間数金属のイオン含有化合物: 熱還元性金属}) \text{の反応生成層}) / \text{金属}$

の様に、従来から知られている、「電荷発生ユニット」の構成をそのまま使用して、該「電荷発生ユニット」を複数個、直列に接続できる。

ここで、アミールアミンは、

【化1】



で示される。

【0101】

「電荷発生ユニット」の構成自体は、本発明の要素ではなく、既知のものや、新規に発見された好適な構成であれば、適宜用いることが出来る。なお、例えば、特開2003-264085号公報には、本発明と類似の構造で、上記文献1) に記載されている「電荷発生ユニット」の構成を用いて、

$\text{ITO} / \text{CuPc} / \text{PV} / \text{CuPc} : \text{PV}$ の共蒸着層 / $\text{CuPc} / \text{PV} / \text{Au}$

という構造が、開示されており、このような構造でも、あたかも、開放端電圧を 2 倍にすることが可能であるかのように記載されているが、本発明者の検討では、2 倍はおろか、「電荷発生ユニット」が 1 個の素子よりも発生電圧が低下することが明らかになった。

【0102】

これは、同一の物質の組み合わせを使用しても、積層膜構造（CuPc / PV）と混合膜構造（CuPc : PV の共蒸着層）の相違の様な、熊様の相違によって、「光電荷の発生機能」や「（電荷移動錯体の形成による）導電性の発現」という互いに別事象の機能が起

10

20

30

40

50

こりうる、という「間違った期待」から記載されている。しかし、実際には、本発明の「ホール電流-電子電流変換層」のような機能がなければ、期待される機能を得ることは出来ない。

【実施例9】

【0103】

実施例9は、本発明の有機素子を有機ELトランジスタへ適用した例である。

S I T (S t a t i c I n d u c t i o n T r a n s i s t o r) と呼ばれている
、縦型FET (F i e l d E f f e c t T r a n s i s t o r) 構造を有する有機ELトランジスタが知られている。
(第47回応用物理学関係連合講演会 講演予稿集30a-H-2, p. 1297、第63回応用物理学関係連合講演会 講演予稿集29p-Z H-15, p. 1161)

【0104】

このような有機ELトランジスタの例として、図21に示すような素子320があり、基板90上に、順に、透明電極(ソース)91、ホール注入層92、ホール輸送層93、発光層94、陰極(ドレイン)95を形成してなる有機EL素子のホール輸送層93部分にスリット状のゲート電極(G)96が埋め込まれた形状を有しており、ゲート電極に印加される可変電圧によって、発光閾値電圧や、発光強度を制御できる。しかし、(図21に示される通り)この構造によると、光の進行が妨げられたり、該ゲート電極のスリット間隔を自由に最適化することが難しくなる。

【0105】

これに対して、本発明の「ホール電流-電子電流変換層」を用いることで、従来の有機ELトランジスタ構造では実現できなかった構造も実現可能となる。例えば陰極95に接する層として、ホール輸送層97を配置することが出来る(図22)。このとき、陰極95とホール輸送層97との間には、例えば V_2O_5 (電子受容性化合物)とN P B (電子供与性有機物)からなるホール輸送部98を生成することができ、発光層94とホール輸送層97との間に本発明のホール電流-電子電流変換層120を形成するホール輸送部99と電子輸送部100を生成することができる。このような構成の有機ELトランジスタ290においては、該ホール輸送層97部分にスリット状ゲート電極96を埋め込んで、従来の有機EL素子部分の構造を変えることなく、トランジスタ特性を付与出来る。

【0106】

また、例えば、陽極91に接する層として、電子輸送層121を配置することが出来る(図23)。このとき、陽極91と電子輸送層121との間には、電子輸送部122を生成することができ、電子輸送層121とホール輸送層93との間に本発明のホール電流-電子電流変換層120を形成するホール輸送部99と電子輸送部100を生成することができる。また、透明陰極95と発光層94との間に電子注入層123を生成してある。このような構成の有機ELトランジスタ291においては、該電子輸送層121にスリット状ゲート電極96を埋め込んで、従来の有機EL素子部分の構造を変えることなく、トランジスタ特性を付与出来る。もちろん、陰極に接する層として、ホール輸送層を配置して、かつ、陽極に接する層として、電子輸送層を配置して、該ホール輸送層と該電子輸送層の両方にゲート電極を埋め込んで、従来、実現不可能であった特性を付与する構造も作成可能である。

【0107】

本発明について上記実施形態を参照しつつ説明したが、本発明は上記実施形態に限定されるものではなく、改良の目的または本発明の思想の範囲内において改良または変更が可能である。

【図面の簡単な説明】

【0108】

【図1】本発明の実施例1に係る有機EL素子の構造を示す図である。

【図2】本発明の実施例1に係る有機EL素子の動作概念を示す図である。

【図3】実施例1～3、比較例1及び参考例1に係る素子の電圧(V)～電流密度(mA)

10

20

30

40

50

A/cm^2) - 輝度 (cd/m^2) 特性を示す図である。

【図 4】比較例 1 に係る有機 E L 素子の構造を示す図である。

【図 5】本発明の実施例 2 に係る有機 E L 素子の構造を示す図である。

【図 6】本発明の実施例 3 に係る有機 E L 素子の構造を示す図である。

【図 7】参考例 1 に係る有機 E L 素子の構造を示す図である。

【図 8】本発明の実施例 1 の構造を基準にして、アルミニウムの層の膜厚 X (\AA) を変化させたときの電圧 (V) - 電流密度 (mA/cm^2) - 輝度 (cd/m^2) 特性を示す図である。
10

【図 9】本発明の実施例 1 の構造を基準にして、アルミニウムの層の膜厚 X (\AA) を変化させたときの電流密度 (mA/cm^2) - 電流効率 (cd/A) 特性を示す図である。

【図 10】本発明の実施例 5 に係る有機 E L 素子の構造を示す図である。

【図 11】本発明の実施例 5 に対する比較用素子に係る有機 E L 素子の構造を示す図である。

【図 12】本発明の実施例 5 に対する比較用素子に係る有機 E L 素子の構造を示す図である。

【図 13】吸光度測定用素子の構造を示す図である。

【図 14】吸光度測定用素子に対する比較用素子の構造を示す図である。

【図 15】本発明の実施例 5 に係る素子及び比較用素子の電場 (V/cm) - 電流密度 (A/cm^2) 特性を示す図である。
20

【図 16】吸光度測定用素子と比較用素子の波長 (nm) - 透過率 (%) 特性を示す図である。

【図 17】吸光度測定用素子と比較用素子の波長 (nm) - 吸光度特性を示す図である。

【図 18】本発明の実施例 6 に係る素子の構造を示す図である。

【図 19】本発明の実施例 7 に係る素子の構造を示す図である。

【図 20】本発明の実施例 7 に係る素子の構造を示す図である。

【図 21】従来の F E T 構造を有する有機 E L 素子の構造を示す図である。

【図 22】本発明の実施例 9 に係る F E T 構造を有する有機 E L 素子の構造を示す図である。

【図 23】本発明の実施例 9 に係る F E T 構造を有する有機 E L 素子の構造を示す図である。
30

【図 24】従来の有機 E L 素子構造を電荷発生層を介して 2 段 ($n = 1$) 、 5 段 ($n = 4$) 、 10 段 ($n = 9$) 、と重ねた場合に、電力変換効率 ($1 \text{m}/\text{W}$) が各輝度ごとにどのように変化するかをシミュレートした図である。

【図 25】駆動電圧を $V_1 + V_2 + \Delta V$ とし、陰極や陽極からの注入障壁を無視した場合における発光ユニットを 2 個有する M P E 有機 E L 素子のバンド図である。

【図 26】駆動電圧を $V_1 + V_2$ とし、陰極や陽極からの注入障壁を無視した場合における発光ユニットを 2 個有する M P E 有機 E L 素子のバンド図である。

【符号の説明】

【0 1 0 9】

1 0 基板

1 1 陽極

1 2 ホール輸送層

1 3 発光層

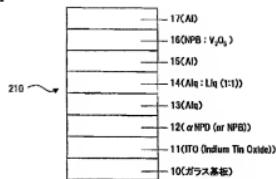
1 6 ホール輸送部

1 7 陰極

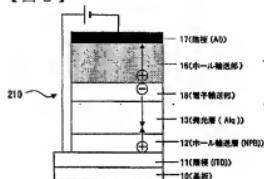
1 8 電子輸送部

1 9 ホール電流 - 電子電流変換層

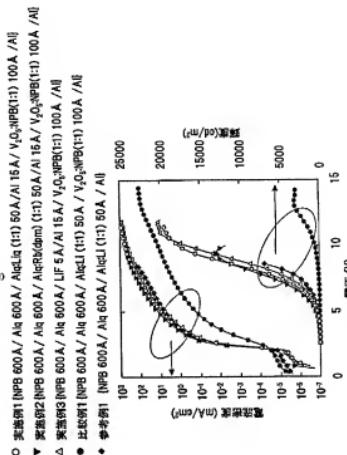
【図1】



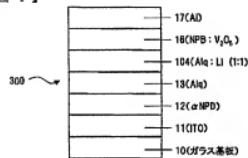
【図2】



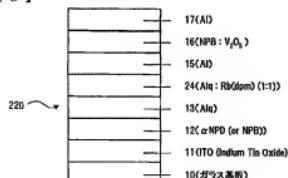
【図3】



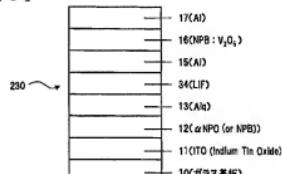
【図4】



【図5】



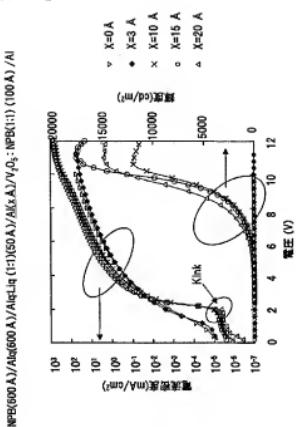
【図6】



【図7】

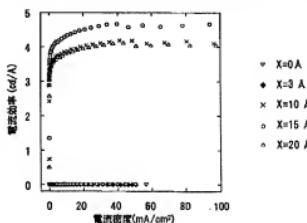


【図 8】

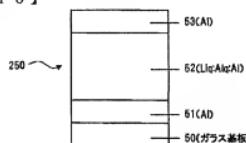


【図 9】

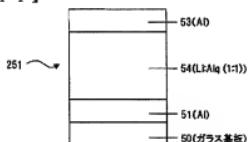
NPB(800 Å)/Alq(800 Å)/Alq:Liq (1:1)(50 Å)/Al(x Å)/V₀; NPB(1:1)(100 Å)/Al



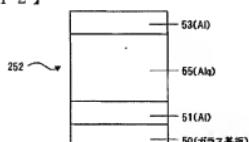
【図 10】



【図 1 1】



【図 1 2】



【図 1 3】

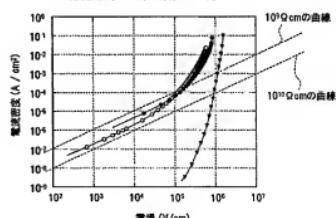


【図 1 4】

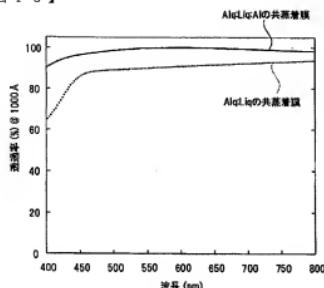


【図 1 5】

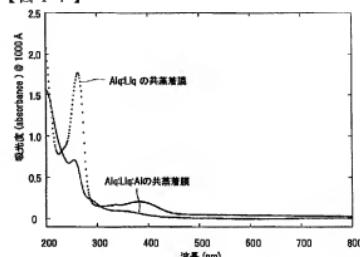
- 実施例5 Al / Alq:Liq:Al , (1700 Å) / Al
- 比較用素子 Al / Alq:Li (1:1), (3500 Å) / Al
- ▼ 比較用素子 Al / Alq , (3500 Å) / Al



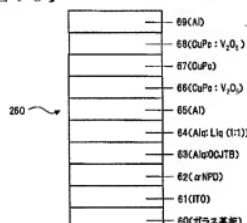
【図16】



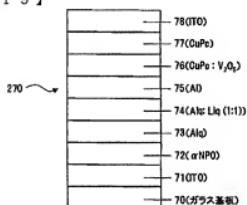
【図17】



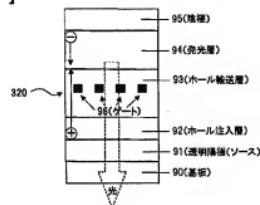
【図18】



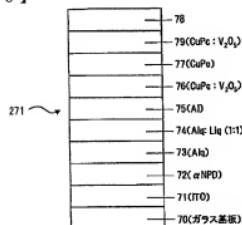
【図19】



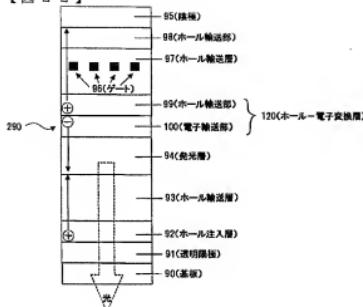
【図21】



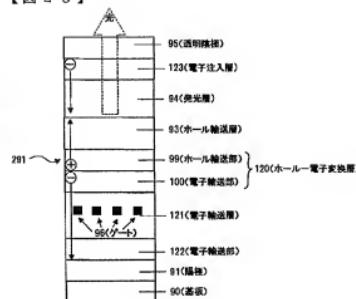
【図20】



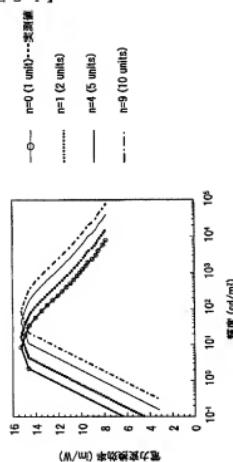
【図2.2】



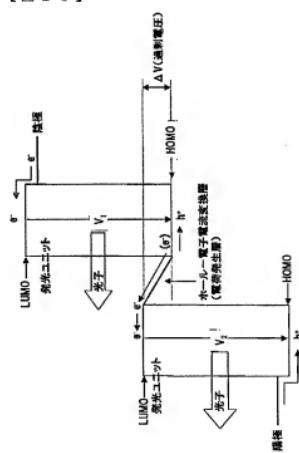
【図2.3】



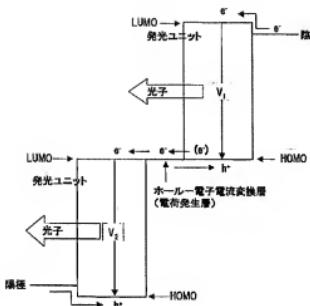
【図2.4】



【図2.5】



【図26】



【手続補正書】

【提出日】平成16年10月25日(2004.10.25)

【手続補正1】

【補正対象書類名】特許請求の範囲

【補正対象項目名】全文

【補正方法】変更

【補正の内容】

【特許請求の範囲】

【請求項1】

仕事関数が4.0 eV以下の低仕事関数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む有機金属錯体化合物と、前記有機金属錯体化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させて引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事関数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、前記電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部、及び

イオン化ポテンシャルが5.7 eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、が積層または混合されて接触しており、前記電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部、

が積層されてなるホール電流-電子電流変換層を含むことを特徴とする有機素子。

【請求項2】

仕事関数が4.0 eV以下の低仕事関数金属のイオンのうち、少なくとも1種を含む無機化合物と、前記無機化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させて引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事関数金属と電子受容性有機物とが、酸化還元反応によ

って電荷移動錯体を形成して、前記電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部(熱還元反応生成部)、及び

イオン化ボテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質とが、積層または混合されて接触しており、前記電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部。

が積層してなるホール電流-電子電流変換層を含むことを特徴とする有機素子。

【請求項3】

電子輸送部と、ホール輸送部と、を積層してなるホール電流-電子電流変換層を含み、前記電子輸送部は、

仕事関数が4.0eV以下の低仕事関数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む有機金属錯体化合物と、

前記有機金属錯体化合物に対して積層もしくは共蒸着による混合により接触し、前記有機金属錯体中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を有し、

前記接触により引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事関数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、前記電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にあり、

前記ホール輸送層は、イオン化ボテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、前記有機化合物に対して積層または混合されて接触し、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を有し、前記電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあることを特徴とする有機素子。

【請求項4】

電子輸送部と、ホール輸送部と、を積層してなるホール電流-電子電流変換層を含み、前記電子輸送部は、

仕事関数が4.0eV以下の低仕事関数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む無機化合物と、

前記無機化合物に対して積層もしくは共蒸着による混合により接触し、前記無機化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を有し、

前記接触により引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事関数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、前記電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にあり、

前記ホール輸送層は、

イオン化ボテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、

前記有機化合物に対して積層または混合されて接触し、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を有し、前記電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあることを特徴とする有機素子。

【請求項5】

請求項1または請求項3に記載の有機素子において、前記有機金属錯体化合物と前記電子受容性有機物が積層、または混合されて接触している有機素子。

【請求項6】

請求項2または請求項4に記載の有機素子において、前記無機化合物と前記電子受容性有機物が積層、または混合されて接触している有機素子。

【請求項7】

請求項1または請求項3に記載の有機素子において、前記有機金属錯体化合物中で金属イオンに配位もしくは結合している有機分子部分が前記電子受容性有機物として機能する有機素子。

【請求項8】

請求項1または請求項3に記載の有機素子において前記有機金属錯体化合物と前記電子受

容性有機物が同一である有機素子。

【請求項 9】

請求項 1 から 8 のいずれか 1 項に記載の有機素子において、前記熱還元性金属が、アルミニウム、ジルコニウム、シリコン、チタン及びタングステンから選択される少なくとも 1 種を含む有機素子。

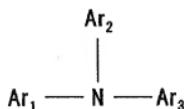
【請求項 10】

請求項 1 から 8 のいずれか 1 項に記載の有機素子において、前記熱還元性金属が、マグネシウム、カルシウム、ストロンチウム、及びバリウムのアルカリ土類金属から選択される少なくとも 1 種を含み、かつ、前記有機金属錯体または前記無機化合物中に含有される 4.0 eV 以下の低仕事関数金属のイオンがアルカリ金属イオンである有機素子。

【請求項 11】

請求項 1 から 10 のいずれか 1 項に記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物がアリールアミン化合物であり、一般式 (I) :

【化 1】



(式中、 Ar_1 、 Ar_2 及び Ar_3 は、それぞれ独立に置換基を有してよい芳香族炭化水素基を表わす。)

で示されるアリールアミン化合物である有機素子。

【請求項 12】

請求項 1 から 10 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物が顔料型有機物である有機素子。

【請求項 13】

請求項 1 ～ 2 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物がポルフィリン化合物、または、その誘導体である有機素子。

【請求項 14】

請求項 1 ～ 2 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物がキナクリドン化合物、またはその誘導体である有機素子。

【請求項 15】

請求項 1 ～ 2 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物がインダンスレン化合物、またはその誘導体である有機素子。

【請求項 16】

請求項 1 ～ 1 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物が、ガラス転移点が 90 °C 以上であるアリールアミン化合物である有機素子。

【請求項 17】

請求項 1 から 4 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質が金属酸化物である有機素子。

【請求項 18】

請求項 1 から 4 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質が金属ハロゲン化物である有機素子。

【請求項 19】

請求項 1 ～ 6 記載の有機素子において、前記金属酸化物が 5 酸化バナジウム、7 酸化 2 レニウム、3 酸化モリブデン、又は 3 酸化タングステンである有機素子。

【請求項 20】

請求項 1 から 4 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質が少なくとも 1 個のフッ素を置換基として有する有機素子。

【請求項 2 1】

請求項 1 から 4 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質が少なくとも 1 個のシアノ基を置換基として有する有機素子。

【請求項 2 2】

請求項 2 0 または請求項 2 1 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質が少なくとも 1 個のシアノ基と、少なくとも 1 個のフッ素を置換基として同時に有する有機素子。

【請求項 2 3】

請求項 2 2 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質がテトラフルオロテトラシアノキノジメタンである有機素子。

【請求項 2 4】

請求項 1 から 4 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質が少なくとも 1 個のホウ素原子を有している有機素子。

【請求項 2 5】

請求項 1 から 4 のいずれか 1 項記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質が少なくとも 1 個のホウ素原子と、少なくとも 1 個のフッ素を同時に有している有機素子。

【請求項 2 6】

請求項 2 5 記載の有機素子において、前記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質が、トリス β -（ペニタフルオロナフチル）ボランである有機素子。

【請求項 2 7】

請求項 1 から 2 6 のいずれか 1 項の有機素子において、有機 E L 素子を含む有機素子。

【請求項 2 8】

請求項 1 から 2 6 のいずれか 1 項の有機素子において、有機太陽電池を含む有機素子。

【請求項 2 9】

請求項 1 から 2 6 のいずれか 1 項の有機素子において、有機 F E T 構造を含む有機素子。

【請求項 3 0】

請求項 1 から 2 6 のいずれか 1 項の有機素子を含むことを特徴とする有機 E L 素子。

【請求項 3 1】

請求項 1 から 2 6 のいずれか 1 項の有機素子を含むことを特徴とする有機太陽電池。

【請求項 3 2】

請求項 1 から 2 6 のいずれか 1 項の有機素子を含むことを特徴とする有機 F E T 構造。

【請求項 3 3】

仕事関数が 4. 0 e V 以下の低仕事関数金属のイオンのうち少なくとも 1 種を含む有機金属錯体化合物と、前記有機金属錯体化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させてその場熱還元反応を起こし、前記その場熱還元反応によって還元された低仕事関数金属と電子受容性有機物とを酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、前記電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部を形成する工程と、イオン化ポテンシャルが 5. 7 e V より小さく電子供与性を有する有機化合物と、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を積層または混合により接触させ、前記電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部を形成する工程と、

を備えることを特徴とする有機素子の製造方法。

【請求項 3 4】

仕事関数が 4.0 eV 以下の低仕事関数金属のイオンのうち少なくとも 1 種を含む無機化合物と、前記無機化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元する熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させてその場熱還元反応を起こし、前記その場熱還元反応によって還元された低仕事関数金属と電子受容性有機物とを酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、前記電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部を形成する工程と、イオン化ポテンシャルが 5.7 eV より小さく電子供与性を有する有機化合物と、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を積層または混合により接觸させ、前記電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部を形成する工程と、を備えることを特徴とする有機素子の製造方法。

【手続補正 2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】全文

【補正方法】変更

【補正の内容】

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、有機エレクトロルミネッセント素子（以下、「有機 E L 素子」と略記することがある）、有機太陽電池、有機半導体（有機 F E T 等）等、電荷輸送性有機物を使用する有機素子及びその製造方法に関する。

【背景技術】

【0002】

近年、有機半導体や有機導電体の研究が盛んに行われており、中でも有機半導体を使用する発光体である有機 E L 素子の進展がめざましい。

【0003】

有機 E L 素子において、T a n g らは、素子の高効率化のため、キャリア輸送性の異なる有機化合物（ホール輸送性有機物と電子輸送性有機物）を積層し、ホールと電子がそれぞれ陽極・陰極よりバランスよく注入される構造とし、しかも該陰極と陽極に挟まれた有機層の厚層を 2 0 0 0 Å 以下として、1.0 V 以下の印加電圧で 1 0 0 0 c d / m² と外部量子効率 1% の実用化に十分な高輝度、高効率を得ることに成功した（A p p l . P h y s . L e t t . , 5 1 , 9 1 3 (1 9 8 7) 、特開昭 5 9 - 1 9 4 3 9 3 号公報、特開昭 6 3 - 2 6 4 6 9 2 号公報、特開平 2 - 1 5 5 9 5 号公報、米国特許第 4, 5 3 9 , 5 0 7 号明細書、同第 4, 7 6 9 , 2 9 2 号明細書、同第 4, 8 8 5 , 2 1 1 号明細書参照）。

【0004】

T a n g らは、有機太陽電池においても、キャリア輸送性の異なる有機化合物（ホール輸送性有機物である C u P c と電子輸送性有機物である P V ）を積層して、1% に近いパワー変換効率を実現している（A p p l . P h y s . L e t t . , 4 8 , 1 8 3 (1 9 8 6) ）。

【0005】

最近では、これら有機デバイスの電極に挟まれた部分を複数積層して、回路的には直列に接続することで、素子の高効率化を図るアイディアが論文、及び特許文献中に散見されるに至っている（A p p l . P h y s . L e t t . , 8 0 , 1 6 6 7 (2 0 0 2) 、C h e m i s t r y L e t t e r s , p p . 3 2 7 - 3 3 0 (1 9 9 0) 、特開平 1 1 - 3 2 9 7 4 8 号公報、米国特許第 6 3 3 7 4 9 2 号明細書、特開 2 0 0 3 - 4 5 6 7 6 号公報、特開 2 0 0 3 - 2 6 4 0 8 5 号公報、等参照）。

【0006】

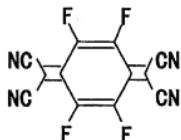
特に本発明者は特開2003-272860号公報において、 $10^2 \Omega \text{ cm}$ 以上の比抵抗を有する電気絶縁性の電荷発生層を用いて複数の有機EL発光ユニットを回路的に直列に接続する手法を開示し、MPE (Multi-Photon Emission) 有機EL素子と名付けて、学会、展示会等の機会を利用して発表、展示を行い高い評価を得てきた（第49回応用物理学会関係連合講演会、講演予稿集27p-YL-3, p. 1308、第63回応用物理学会学術講演会、講演予稿集27a-ZL-12, p. 1165、Proceedings of EL2002 (International Conference on the Science and Technology of Emissive Display and Lighting) p. 539、Proceedings of IDMC'03 (International Display Manufacturing Conference) Fr-21-01 p. 413、SID03 DIGEST, vol. XXXIV, BOOK II, p. 964、SID03 DIGEST, vol. XXXIV, BOOK II, p. 979、第13回フラットパネルディスプレオ製造技術展での講演会D-4（2003）、LCD/PDP INTERNATIONAL 2002での（株）アイムスの白色発光体の展示及び配布資料、Express (2002年11月15日号) 等参照）。

【0007】

この電荷発生層の構造は、本発明者がこれまで蓄積してきた有機EL素子の電極に接する電荷（電子やホール）注入層の組成を、順次、積層したものと類似している。具体的には、特開平10-270171号公報（米国特許第6013384号明細書）や特開2001-102175号公報（米国特許第6589673号明細書）で開示した、電子受容性（電子輸送性）有機物をアルカリ金属等の還元性（電子供与性）物質で還元して生成する該電子受容性有機物のラジカルアニオン分子を含有する層と、特開平11-251067号公報（米国特許第6423429号明細書）や特開2001-244079号公報（米国特許第6589673号明細書）や特開2003-272860号公報、特願2003-358402号、特願2004-202266号明細書等で開示した、電子供与性（ホール輸送性）有機物を V_2O_5 や MoO_3 や WO_3 や、

【0008】

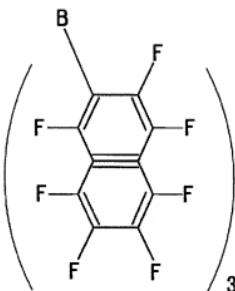
【化9】



で示される4F-TCNQや、

【0009】

【化10】



で示されるP N B等の酸化性(電子受容性)物質で酸化して生成する該電子供与性有機物のラジカルカチオン分子を含有する層を順次積層した組成を有している(参照文献: K. L. T. Dao and J. Kido, J. Photopolym. Sci. Technol., 15, 261 (2002)) (参照資料: IDW '04 Advance Program, p. 60, OLED 2-4, Novel Mg:Alq₃/WO₃ Connecting Layer for Tandem White Organic Light Emitting Diodes (WOLEDs)、C.-C. Chang, S.-W. Hwang, H.-H. Chen, C. H. Chen, J.-F. Chen (2004))。

この電荷発生層を介して從来型有機EL素子の陰極、陽極に挟まれた部分(発光ユニット)を積層すると、電圧印加時において、該電荷発生層から、陰極方向にホールが移動し、陽極方向に電子が移動するので、複数の発光ユニットでホールと電子の再結合が生じ光子が発生する。結果として単位注入電流密度当たりの発光強度(例えば量子効率や電流効率)が略(n+1)倍になることが証明された(nは電荷発生層の層数)。

この場合、駆動電圧も略(n+1)倍となるので、原理的には、電力変換効率はほとんど改善しない(変化しない)と予測された。

【0010】

しかしながら、厳密かつ詳細に検討すると、最適化された条件で作成されたM P E有機EL素子構造は、電力変換効率においても相応の改善効果を実現できる。有機半導体は無機半導体に比べ電荷移動度が桁違いに低いため、所望の電流値を得るには「付加的な電圧」を要することは周知である。ここで言う「付加的な電圧」とは、例えば、2 eVの光子を放出するのに最低限必要な2 Vのデバイス電圧を超えて、単位時間当たり、所望の、多量の光子を放出するために必要な電流密度を得るために「付加的に」必要とされる電圧(つまり、この場合は(駆動電圧-2 V)=(付加的な電圧))を言う。したがって、一般的に、輝度が電流密度のみに比例する有機EL素子を例にとれば、輝度の高い領域での電力変換効率は輝度の低い領域での電力変換効率よりも低下する(図24参照)。

しかしながら、M P E有機EL素子と従来の有機EL素子を同輝度において比較すれば、M P E素子の場合は所要電流密度が略1/(n+1)、(nは電荷発生層の層数)となり、そのとき各(単位)発光ユニット当たり、消費される電位は、従来の有機EL素子で消費される電位よりも低下するので、実際には全消費電力は低下することになる(つまり電力変換効率は上昇する)。図24に従来の有機EL素子構造を電荷発生層を介して2段(n=1)、5段(n=4)、10段(n=9)、と重ねた場合に、電力変換効率(1 m/W)が各輝度ごとにどのように変化するかをシミュレートしたものを示した。ここでは電流効率(cd/A)がきっちり(n+1)倍となり、駆動電圧も、(同一輝度の時ではなく)同一電流密度の時に、きっちり(n+1)倍(nは電荷発生層の層数)となる場合を

示している。因みに従来構造の有機EL素子のデータ（1段、 $n = 0$ の場合）は実際に作製した素子のデータである。

このような良好な状態のMPE素子は簡単に実現されるわけではない。例えば、所望の電流値を得るために電圧が従来構造の有機EL素子の $(n+1)$ 倍以上となる場合、つまり、発光ユニットを電荷発生層を介して重ねるたびに、望ましくない「過剰電圧（ ΔV ）」が加えられる事態が生じた場合は、当然のことながら電力変換効率も発光ユニットを重ねるたびに低下していくことになる。

【0011】

図25、図26に、発光ユニットを2個有するMPE有機EL素子のバンド図を示した。望ましくない「過剰電圧（ ΔV ）」は電荷発生層部分内部（本発明における「ホールー電子変換層」内部）で発生する。そもそも有機EL素子におけるホールの発生（または、注入）とは電子供与性分子（ホール輸送性分子）のHOMO（最高占有軌道）準位の電子が引き抜かれた状態の生成、つまりラジカルカチオン分子の生成と同義である。したがってMPE素子における電荷発生層の役割とは、電圧印加時に、該ラジカルアニオン分子の生成に伴って引き抜かれた電子を別の（陽極側）発光ユニットの電子受容性分子（電子輸送性分子）のLUMO（最低非占有軌道）準位に注入することである。したがって前述の「過剰電圧（ ΔV ）」は、該HOMO準位の電子が該LUMO準位に移動する際に存在する（「ホールー電子変換層」内部の）「エネルギー障壁」によって発生するものである。この「HOMO準位の電子がLUMO準位に移動する」ことを別言すれば、「ホール電流を電子電流に変換する」と、表わすことができる。

したがって、（「ホールー電子変換層」内部の）該エネルギー障壁を限りなく0にすることで、（結果的に）「過剰電圧（ ΔV ）」を限りなく0にすることが出来たときに、前述の良好な状態のMPE有機EL素子を初めて実現出来ることになる（図26）。

【0012】

本発明者は鋭意検討の結果、該エネルギー障壁を限りなく0にして、理想的な「ホール電流-電子電流変換」を実現するに至った。具体的には、特開平11-233262号公報や特開2000-182774号公報（米国特許第6396209号明細書）（J. Endo, T. Matsumoto, and J. Kido, Jpn. Appl. Phys. Vol. 41 (2002) p. L800-L803参照）で詳説されている手法を用いて、熱還元反応によって電子受容性有機物のラジカルアニオン分子が生成して存在している熱還元反応生成層と、特開平11-251067号公報や特開2001-244079号公報や特開2003-272860号等で詳説されている手法を用いて形成した層（遮蔽層）、Jpn. J. Appl. Phys. Vol. 41 (2002) L358、第47回高分子学会予稿集、47卷9号、p1940 (1998)、Leoら、Appl. Phys. Lett., vol. 78, No. 4, (2001) 参照）、つまり、酸化性分子によって、電子供与性有機物のラジカルカチオン分子が生成している層と、を順次重ねることによって、（HOMO準位を流れる）ホール電流が（LUMO準位を流れる）電子電流に障壁なく‘変換’されることが判明した。

【0013】

しかしながら、本発明者らが開示した、特開平10-270171号公報（米国特許第6013384号明細書）、特開2001-102175号公報（米国特許第6589673号明細書）、J. Kido and T. Matsumoto, Appl. Phys. Lett., 73, p. 2866 (1998)、等で詳説されている手法、すなわち、アルカリ金属等の電子ドナー（還元性ドーパント）をドーピングすることで、電子受容性有機物のラジカルアニオン分子を生成した場合は、該電子ドナー（還元性ドーパント）と電子アクセプター（該酸化性分子）が直接に反応したり、前記電子受容性有機物と前記酸化性分子の間や、前記電子供与性分子（ホール輸送性分子）と前記電子ドナー（還元性ドーパント）の間にも、意図せずして、望ましくない反応が引き起こされ、結果として電子の移動を妨げることが懸念され、実際に本発明者の検討によれば該MPE有機EL素子の駆動電圧が段数 $(n+1)$ 倍以上となってしまい、上記「過剰電圧（ ΔV ）」を0に出来

ないことが判明した。ここで、「駆動電圧が発光ユニットの重ね段数倍以上となってしまい...」といふのは、同電流密度（または、同輝度）を達成するための駆動電圧が発光ユニットの重ね段数倍以上となることを意味し、特に高電流密度（または、高輝度）領域になるにしたがってその傾向が顕著となる（つまり△Vの値には電流密度依存性がある）。このようない望ましくない状態のM P E有機E L素子の実施例は、本発明者らによる特開2003-45676号公報や、特開2003-272860号公報に開示されている。

- 【特許文献1】特開昭59-194393号公報
- 【特許文献2】特開昭63-264692号公報
- 【特許文献3】特開平2-15595号公報
- 【特許文献4】特開平10-270171号公報
- 【特許文献5】特開平11-233262号公報
- 【特許文献6】特開平11-251067号公報
- 【特許文献7】特開平11-329748号公報
- 【特許文献8】特開2000-182774号公報
- 【特許文献9】特開2001-102175号公報
- 【特許文献10】特開2001-244079号公報
- 【特許文献11】特開2003-45676号公報
- 【特許文献12】特開2003-264085号公報
- 【特許文献13】特開2003-272860号公報
- 【特許文献14】米国特許第4, 539, 507号明細書
- 【特許文献15】米国特許第4, 769, 292号明細書
- 【特許文献16】米国特許第4, 885, 211号明細書
- 【特許文献17】米国特許第6, 337, 492号明細書
- 【非特許文献1】Appl. Phys. Lett., 51, 913 (1987)
- 【非特許文献2】Appl. Phys. Lett., 48, 183 (1986)
- 【非特許文献3】Chemistry Letters, pp. 327-330 (1990)
- 【非特許文献4】J. Kido and T. Matsumoto, Appl. Phys. Lett., 73, p. 2866 (1998)
- 【非特許文献5】第47回高分子学会予稿集、47卷9号、p1940 (1998)
- 【非特許文献6】Leo5, Appl. Phys. Lett., vol. 78, No. 4 (2001)
- 【非特許文献7】Appl. Phys. Lett., 80, 1667 (2002)
- 【非特許文献8】K. L. T. Dao and J. Kido, J. Photopolymer. Sci. Technol., 15, 261 (2002)
- 【非特許文献9】J. Endo, T. Matsumoto, and J. Kido, Jpn. J. Appl. Phys. Vol. 41 (2002) pp. L800-L803
- 【非特許文献10】遠藤ら、Jpn. J. Appl. Phys. Vol. 41 (2002) L358
- 【非特許文献11】第49回応用物理学会関係連合講演会、講演予稿集27p-YL-3, p. 1308
- 【非特許文献12】第63回応用物理学会学術講演会、講演予稿集27a-ZL-12, p. 1165
- 【非特許文献13】Proceedings of EL2002 (International Conference on the Science and Technology of Emissive Display and Lighting) p. 539
- 【非特許文献14】Proceedings of IDMC'03 (International Display Manufacturing Conference) Fr-21-01 p. 413, SID03 DIGEST, vol. XXXIV,

BOOK I I , p. 964

【非特許文献15】 S I D O 3 D I G E S T , v o l . X X X I V , B O O K I I
p. 979

【非特許文献16】 I D W '04 Advance Program, p. 60, OLE D 2-4, Novel Mg : Alq3 / WO3 Connecting Layer for Tandem White Organic Light Emitting Diodes (WOLEDs) 、 C. -C. Chang, S. -W. Hwang, H. -H. Chen, C. H. Chen, J. -F. Chen (2004)

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0014】

本発明の目的は、下記に記載する電子輸送部としての層とホール輸送部としての層の2つの層を連続して積層させた「ホール電流-電子電流変換層」（「ホール-電子変換層」）を、M P E有機E L素子の電荷発生層のみならず、従来型有機太陽電池を複数個、直列につなぐ「接続層」として用いたり、さらには一般的な有機素子の電極形成時のバッファーレンとして用いたりと、この層（が持つ利点）を一般化して広範囲に使用することで、従来型有機素子の持つ欠点を克服することにある。

【課題を解決するための手段】

【0015】

電子受容性有機物をラジカルアニオン分子とするために、（1）「アルカリ金属イオン、アルカリ土類金属イオン、希土類金属イオン、及び一部の遷移金属イオンを代表とする、仕事閾数が4.0 eV以下の低仕事閾数金属のイオンのうち、少なくとも1種を含む化合物（有機物でも無機物でもよい）」と、（2）（アルミニウムのように）該化合物に含まれる金属イオンを真空中（例えば蒸着チャンバー内の雰囲気）で金属状態に還元しうる熱還元性金属」とを、（真空蒸着による）積層、もしくは、共蒸着による混合により接触させて反応させ、該熱還元反応によって還元された低仕事閾数金属と、その近傍に存在する電子受容性有機物とを（電子の授受による）酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成させて、該電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部（熱還元反応生成部）と

（2）（a）イオン化ポテンシャルが5.7 eVより小さく、電子供与性なわちホール輸送性を有する有機化合物と、（b）（a）の有機化合物と、（電子の授受による）酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質とが、積層、または混合されて接触しており、（a）の電子供与性有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部、とが積層されてなる「ホール電流-電子電流変換層」（「ホール-電子変換層」）を有していればよく、この層の使用法は特に限定されない。

【0016】

本発明の有機素子は、仕事閾数が4.0 eV以下の低仕事閾数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む有機金属錯体化合物と、有機金属錯体化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させて引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事閾数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部、及び、イオン化ポテンシャルが5.7 eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質とが積層または混合されて接触しており、電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部、が積層されてなるホール電流-電子電流変換層を含むことを特徴としている。

【0017】

本発明の有機素子は、仕事閾数が4.0 eV以下の低仕事閾数金属のイオンのうち、少なくとも1種を含む無機化合物と、無機化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させて引き

起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事間数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部（熱還元反応生成部）、及び、イオン化ボテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質とが、積層または混合されて接触しており、電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部、が積層されてなるホール電流一電子電流変換層を含むことを特徴としている。

【0018】

本発明の有機素子は、電子輸送部と、ホール輸送部と、を積層してなるホール電流一電子電流変換層を含み、電子輸送部は、仕事間数が4.0eV以下の低仕事間数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む有機金属錯体化合物と、有機金属錯体化合物に対して積層もしくは共蒸着による混合により接触し、有機金属錯体中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を有し、接触により引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事間数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にあり、ホール輸送層は、イオン化ボテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、有機化合物に対して積層または混合されて接触し、有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を有し、電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあることを特徴としている。

【0019】

本発明の有機素子は、電子輸送部と、ホール輸送部と、を積層してなるホール電流一電子電流変換層を含み、電子輸送部は、仕事間数が4.0eV以下の低仕事間数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む無機化合物と、無機化合物に対して積層もしくは共蒸着による混合により接触し、無機化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を有し、接触により引き起こされたその場熱還元反応によって還元された低仕事間数金属と電子受容性有機物とが酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にあり、ホール輸送層は、イオン化ボテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、有機化合物に対して積層または混合されて接触し、有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を有し、電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあることを特徴としている。

【0020】

上記有機金属錯体化合物と電子受容性有機物は積層または混合されて接触していることが好ましい。

【0021】

上記無機化合物と電子受容性有機物も積層または混合されて接触していることが好ましい。

【0022】

上記有機金属錯体化合物中で金属イオンに配位もしくは結合している有機分子部分（部位）は電子受容性有機物として機能していても良い。

【0023】

上記有機金属錯体化合物と電子受容性有機物は、同一であっても良い。

【0024】

上記熱還元性金属は、アルミニウム、ジルコニウム、シリコン、チタン及びタングステンから選択される少なくとも1種を含むことが望ましい。

【0025】

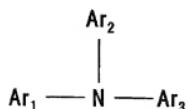
上記金属錯体化合物または上記無機化合物に含まれる低仕事間数金属のイオンがアルカリ金属イオンである場合は、上記熱還元性金属は、マグネシウム、カルシウム、ストロンチウム、及びバリウムのアルカリ土類金属から選択される少なくとも1種を含む金属であっても良い。

【0026】

上記電子供与性有機化合物は、アリールアミン化合物であり、一般式（I）：

【0027】

【化1】



（式中、 Ar_1 、 Ar_2 及び Ar_3 は、それぞれ独立に置換基を有してよい芳香族炭化水素基を表わす。）で示されるアリールアミン化合物であるとよい。

【0028】

上記電子供与性有機化合物は顔料型有機物であることが好ましい。

【0029】

上記電子供与性有機化合物は、ポルフィリン化合物またはその誘導体であるとよい。

【0030】

上記電子供与性有機化合物は、キナクリドン化合物またはその誘導体であることが好ましい。

【0031】

上記電子供与性有機化合物は、インダンスレン化合物またはその誘導体であることが好ましい。

【0032】

上記電子供与性有機化合物は、ガラス転移点が90°C以上であるアリールアミン化合物であるとよい。

【0033】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質は、金属酸化物であることが好ましい。

【0034】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質は、金属ハロゲン化物であることが好ましい。

【0035】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる金属酸化物は、 V_2O_5 （5酸化バナジウム）、7酸化2レニウム、 MnO_3 （3酸化モリブデン）、又は WO_3 （3酸化タングステン）であることが好ましい。

【0036】

上記電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる金属ハロゲン化物は、塩化第2鉄、臭化第2鉄、等の鉄ハロゲン化物や、アルミニウムハロゲン化物、ガリウムハロゲン化物、インジウムハロゲン化物、アンチモンハロゲン化物、又は、ヒ素ハロゲン化物から適宜選択されることが好ましい。

【0037】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、少なくとも1個のフッ素を置換基として有するとい。

【0038】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、少なくとも1個のシアノ基を置換基として有することが好ましい。

【0039】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、少なくとも1個のシアノ基と、少なくとも1個のフッ素を置換基として同時に有することが好ましい。

【0040】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、テトラフルオロテトラシアノキノジメタンであることが好ましい。

【0041】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、少なくとも1個のホウ素原子を有していることが好ましい。

【0042】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、少なくとも1個のホウ素原子と、少なくとも1個のフッ素を同時に有しているとよい。

【0043】

上記、電子供与性を有する有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる有機物質は、トリス β -（ペンタフルオロナフチル）ボランであるであることが好ましい。

【0044】

本発明の有機素子は、有機EL素子を含むことを特徴としている。

【0045】

本発明の有機素子は、有機太陽電池を含むことを特徴としている。

【0046】

本発明の有機素子は、有機FET構造を含むことを特徴としている。

【0047】

本発明の有機EL素子は、上記有機素子を含むことを特徴としている。

【0048】

本発明の有機太陽電池は、上記有機素子を含むことを特徴としている。

【0049】

本発明の有機FET構造は、上記有機素子を含むことを特徴としている。

【0050】

本発明の有機素子の製造方法は、仕事閾数が4.0eV以下の低仕事閾数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む有機金属錯体化合物と、有機金属錯体化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させてその場熱還元反応を起こし、その場還元反応によって還元された低仕事閾数金属と電子受容性有機物とを酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部を形成する工程と、イオン化ポテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を積層または混合により接触させ、電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部を形成する工程と、を備えることを特徴としている。

本発明の有機素子の製造方法は、仕事閾数が4.0eV以下の低仕事閾数金属のイオンのうち少なくとも1種を含む無機化合物と、無機化合物中に含まれる金属イオンを真空中で金属状態に還元しうる熱還元性金属と、を積層もしくは共蒸着による混合により接触させてその場熱還元反応を起こし、その場還元反応によって還元された低仕事閾数金属と電子受容性有機物とを酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成して、電子受容性有機物がラジカルアニオン状態にある電子輸送部を形成する工程と、イオン化ポテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、を積層または混合により接触させ、電子供与性を有する有機物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部を形成する工程と、を備えることを特徴としている。

【発明の効果】

【0051】

電子輸送部としての層とホール輸送部としての層を連続して積層させた「ホール電流-電

子電流変換層」（「ホールー電子変換層」）を、M P E 有機E L 素子の電荷発生層のみならず、従来型有機太陽電池を複数個、直列につなぐ「接続層」として用いたり、さらには一般的な有機素子の電極形成時のバッファー層として用いたりと、この層（が持つ利点）を一般化して広範囲に使用することで、従来型有機素子の持つ欠点を克服することができる。

【0052】

熱還元反応生成層（電子輸送部）中では、アルミニウムやマグネシウム等の熱還元性金属はすでに金属原子として存在しておらず、イオン状態（酸化状態）として存在しているため、下記の実施例に見られるように良好な透明性を付与することができる。

アルカリ金属を代表とする還元性ドーパントは大気中で発火するほど反応活性なものがほとんどなので、本発明の手法はそのような金属のハンドリングが不要になる、という工程上の優位点がある。

透明性が高く、かつ、発明者らが特開平10-270171号公報や特開2001-1021275号公報等で開示した、還元性ドーパントがドーピングされた電子輸送層と略同等の比抵抗を有する膜を得ることが可能である。

【発明を実施するための最良の形態】

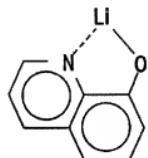
【0053】

<第1実施形態>

第1実施形態においては、電子輸送部（熱還元反応生成部）の構成物質として、アルカリ金属イオン、アルカリ土類金属イオン、希土類金属イオン及び一部の遷移金属イオンを代表とする仕事関数が4.0 eV以下の低仕事関数金属（アルカリ金属）のイオン含有有機物として、

【0054】

【化2】

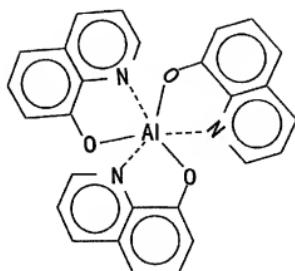


で示される、（8-キノリノラト）リチウム錯体（以下、Li⁺と略記することがある）を使用し、

さらに、電子受容性（輸送性）有機物として、

【0055】

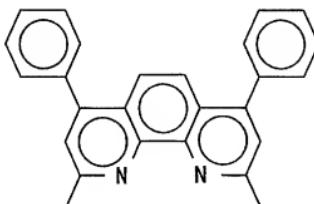
【化3】



で表されるトリス(8-キノリノラト)アルミニウム錯体(以下、Alqと略記することがある)、もしくは

【0056】

【化4】



で示されるパソクブロイン(以下、BCPと略記することがある)の様な有機物を、あらかじめ共蒸着の手法により混合層として形成しておき、さらにその混合層上に代表的熱還元性金属であるアルミニウムを適量真空蒸着するのが好適な形成方法の一つである。この時、アルミニウム金属はアルカリ金属イオン(LiqではLi⁺)を還元(その場(in-situ)還元反応)するので自らは、当然、酸化状態に変化する(アルミニウムイオン含有化合物となる)。さらに還元されて生成したLi金属は近傍に存在する電子受容性(電子輸送性)有機物(例えばAlq)と電子の授受による酸化還元反応によって((Li⁺+Alq → Li⁺ + Alq⁻(ラジカルアニオン))の電荷移動錯体を形成する。ここで、生成したラジカルアニオンが電子電流の担い手(内部電荷)として振る舞える分けである。

【0057】

このようにして生成した、熱還元反応生成層は(純粹な有機物と比べても)一般に、透明性が高く、さらに純粹な有機物と比べ比抵抗が低下する(つまり、導電性が上昇する)特徴がある。このような導電性の上昇は、該プロセスが「アルミニウムの様な金属を混入するプロセスであるから」、とする誤解を生ずることがあるが、上記のように、該熱還元反応生成層中では、既にアルミニウムは金属原子として存在しておらず、イオン状態(酸化状態)として存在している。したがって良好な透明性が付与される分けである。導電性の要因は、上記Alq⁻(ラジカルアニオン)の生成に起因している(実施例4, 5参照)。

【0058】

アルミニウム等の熱還元性金属の量はアルカリ金属イオン含有化合物中のイオンを金属に還元するための「過不足のない量」が好ましく、この量が少ないと十分に該熱還元反応を起こすことが出来ずに、結果として電子受容性(輸送性)有機物がラジカルアニオンとなることが出来ないし、過剰であると該熱還元反応に寄与出来ない(つまり酸化状態に変化出来ない)金属アルミニウムが残存するため、膜の透明性を低下させるので所望の効果が期待出来なくなる。このような現象を示す例を下記実施例4に示した。

【0059】

<第2実施形態>

第2実施形態においては、電子輸送部(熱還元反応生成部)の構成物質として、第1実施形態と同様に低仕事関数金属(アルカリ金属)イオン含有化合物として、Li_qの様なアルカリ金属イオン含有有機金属錯体と、Alqの様な電子受容性(輸送性)有機物と、さらにアルミニウムのような熱還元性金属を同時に蒸着して混合させて(3元共蒸着)、上記と同様の機能を持つ電子輸送部を作成することも可能である。この場合該3つの物質の蒸着比率を適正に制御することで、透明性が高く、かつ本発明者が特開平10-270171号公報や特開2001-102175号公報等で開示した還元性ドーパントがドーピングされた電子輸送層と略同等の比抵抗を有する膜を得ることが可能である(実施例5参

照）。言うまでもなく、アルカリ金属を代表とする該還元性ドーパントは大気中で発火するほど反応活性なものがほとんどなので、本発明の手法はそのような金属のハンドリングが不要になる、という工程上の優位点がある。

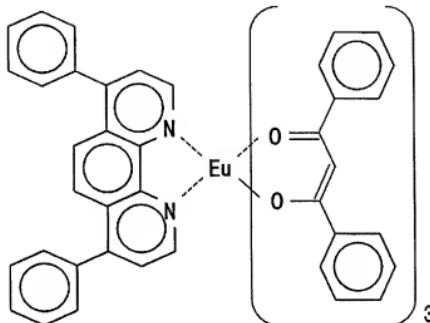
【0060】

<第3実施形態>

第3実施形態においては、電子輸送部（熱還元反応生成部）の構成物質として、

【0061】

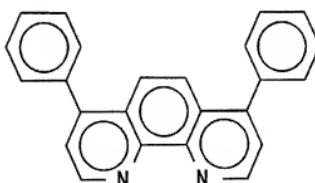
【化5】



で、示されるトリ（1, 3-フェニル-1, 3-ブロバンジオナト）モノ（パソフェナントロリン）ユウロビウム錯体（以下、「Eu(DBM)-3-BPHEHEN」と略記することがある）の様な希土類金属イオン含有有機金属錯体であって、配位子の一つに

【0062】

【化6】



で示されるパソフェナントロリン（以下、BPHEHEN）の様な、それ自身に電子受容性（輸送性）を有する化合物を有している場合は、Eu(DBM)-3-BPHEHENの化合物と熱還元性金属であるアルミニウムを同時に蒸着して混合させ（2元共蒸着）、上記と同様の機能を持つ電子輸送部を作成することも可能である。この場合も、該2つの物質の蒸着比率を適正に制御することで、透明性が高く、かつ本発明者が特開平10-270171号公報や特開2001-102175号公報等で開示した、還元性ドーパントがドーピングされた電子輸送層と略同等の比抵抗を有する膜を得ることが可能である（Euの酸化によるBPHEHEN-（ラジカルアニオン）の生成）。

【0063】

<第4実施形態>

第4実施形態においては、上記Li_qの様に、アルカリ金属イオンを含有して、かつ、それ自身が電子受容性（輸送性）を併せ持つ化合物である場合は、熱還元性金属であるアル

ミニウムと適当な比率で同時に蒸着して混合させ（2元共蒸着）、上記と同様の機能を持つ電子輸送部を作成することも可能である。この場合は、アルミニウムによって熱還元されないLi⁺が残存していることが想定されており、酸化還元反応によって(Li⁺+Li⁺q⁻(ラジカルアニオン))の電荷移動錯体を形成する。もちろん、上記のアルカリ金属イオンや、希土類金属イオンのような低仕事関数金属のイオン含有化合物であれば、上記有機金属錯体に代えて無機化合物を使用してもよい。

【0064】

上記の実施形態1～4に示される電子輸送部に隣接して形成される本発明のホール輸送部は、既にこれまで有機EL素子のホール注入層やホール輸送層中で広く使用されている、イオン化ポテンシャルが5.7eVより小さく電子供与性を有する有機化合物と、前記有機化合物と酸化還元反応によって電荷移動錯体を形成しうる無機物質又は有機物質と、が積層または混合されて接觸しており、前記電子供与性を有する有機化合物がラジカルカチオン状態にあるホール輸送部となっている。

【0065】

なお、有機化合物、金属、及び「ホール電流－電子電流変換層」の成膜には、日本ビーテック製真空蒸着機を使用した。蒸着物質の成膜速度の制御や膜厚の制御は該蒸着機に取付けられている、水晶振動子を使用した成膜モニタ CRTM-8000 (ULVAC (日本真空技術社) 製) を使用した。また、成膜後の実質膜厚の測定には、テンコール (Tencor) 社製P10触針式段差計を用いた。素子の特性評価には、ケースレー (KEITHLEY) 社ソースメータ2400、トブコンBM-8輝度計を使用した。また、吸収スペクトルの測定は、パーキンエルマー製：ラムダ19を使用して測定した。

【0066】

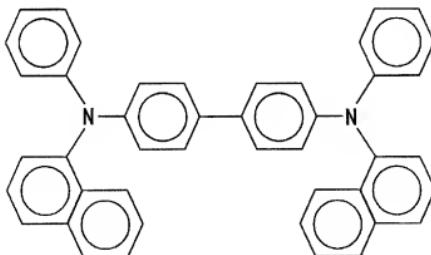
以下に実施例を挙げて本発明をさらに詳細に説明するが、本発明はこれにより限定されるものではない。

【実施例1】

【0067】

実施例1は、陰極に接する層に、本発明の「ホール電流－電子電流変換層」を有しており、結果的に、ホール電流の流れる層が陰極に接している有機EL素子の例である。この例では、図1に示すように、ガラス基板10上にパターニングされたITO (Indium Tin Oxide) 陽極11上に、下記式

【化7】



で表わされる4,4'-ビス[N-(2-ナフチル)-N-フェニルアミノ]ビフェニル(以下、αNPD、または、NPBとも略記することがある。)を600Åの厚さで真空蒸着によりホール輸送層12として積層し、ついで発光層13として、Al_qを600Åの厚さで積層した。

【0068】

次に、上記Al_qとLi_q(低仕事関数金属イオン含有化合物)を、モル比率1:1で50Åの厚さに成膜した(層14)。さらにその上から熱還元性金属であるアルミニウム

を 15 \AA (に相当する量) 蒸着した (層 15)。次に上記 αNPD と 5 硫酸バナジウム (V_2O_5) をモル比率 1 : 1 で 100 \AA の厚さで成膜した (層 16) (ホール輸送部)。最後に陰極金属 17 としてアルミニウムを 1000 \AA の厚さで成膜した。

この有機 EL 素子 210 の構造を簡便に表記すると、 $\text{ITO}/\alpha\text{NPD}(600\text{ \AA})/\text{Alq}(600\text{ \AA})/\text{Alq}(\text{1:1})(50\text{ \AA})/\text{Al}(15\text{ \AA})/\text{V}_2\text{O}_5:\alpha\text{NPD}(1:1)(100\text{ \AA})/\text{Al}$ (図 1) となる。以下の説明ではこのような (簡便な) 表記法を用いることとする。

この有機 EL 素子 210 において、陽極電極である ITO と陰極電極である Al との間に、直流電圧を印加して、諸特性を測定した結果を図 3 に示す。図 3 の○プロットは、この素子の電圧 (V) - 電流密度 (mA/cm^2) - 虹度 (cd/m^2) 特性を示す。また、この素子の動作概念を示した図 2 に示すように、層 14 及び層 15 は、電子輸送部 (熱還元反応生成層) 18 として、層 16 と層 18 はホール電流 - 電子電流変換層 19 として機能する。

<比較例 1>

比較例 1 は、実施例 1 と比較するため、本発明の電子輸送部である熱還元反応生成層 18 を用いない構造、すなわち、実施例 1 の層 14 の Liq に代えて金属 Li を層 104 に使用した例であり、その素子 300 の構造は

$\text{ITO}/\alpha\text{NPD}(600\text{ \AA})/\text{Alq}(600\text{ \AA})/\text{Alq}:\text{Liq}(\text{1:1})(50\text{ \AA})/\text{V}_2\text{O}_5:\alpha\text{NPD}(1:1)(100\text{ \AA})/\text{Al}$ (図 4)

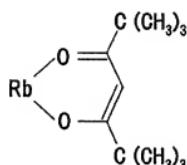
となっている。この有機 EL 素子 300 の諸特性を測定した結果を図 3 の●プロットで示す。

【実施例 2】

【0069】

実施例 2 においては、実施例 1 の層 14 の Liq に代えて、

【化 8】



で示される、モノ (2, 2, 6, 6-テトラメチル-3, 5-ヘプタンジオナト) ルビジウム錯体 (以下、Rb (dpm) と略記することがある) を層 24 に使用しており、 $\text{ITO}/\alpha\text{NPD}(600\text{ \AA})/\text{Alq}(600\text{ \AA})/\text{Alq}:\text{Rb(dpm)}(\text{1:1})(50\text{ \AA})/\text{Al}(15\text{ \AA})/\text{V}_2\text{O}_5:\alpha\text{NPD}(1:1)(100\text{ \AA})/\text{Al}$ (図 5) なる構造の素子 220 を作成した。この有機 EL 素子 220 の諸特性を測定した結果を図 3 の▼プロットで示す。

【実施例 3】

【0070】

実施例 3 においては、実施例 1 の層 14 の Liq に代えてアルカリ金属の無機化合物である LiF (フッ化リチウム) を層 34 に使用して、

$\text{ITO}/\alpha\text{NPD}(600\text{ \AA})/\text{Alq}(600\text{ \AA})/\text{LiF}(10\text{ \AA})/\text{Al}(15\text{ \AA})/\text{V}_2\text{O}_5:\alpha\text{NPD}(100\text{ \AA})/\text{Al}$ (図 6)

なる構造の素子 230 を作成した。この構造は電子受容性化合物である Alq (層 13) とアルカリ金属化合物の LiF (層 34) が、(混合ではなく) 積層されて接触している。この有機 EL 素子 230 の諸特性を測定した結果を図 3 の△プロットで示す。

<参考例 1> (従来型の有機 EL 素子の例)

参考例 1 として、本発明の「ホール電流 - 電子電流変換層」の構成を有していない、す

なむち実施例1の層14～16を有さない素子310を作成した。この素子は、実施例1の層14～16に代えて、Alq : Li (1:1) からなる層114を備えており、ITO/aNPD (600Å) / Alq (600Å) / Alq : Li (1:1) (50Å) / Al

なる構造となっている(図7)。この有機EL素子の諸特性を測定した結果を図3の◆プロットで示す。

実施例1～3、比較例1、参考例1の結果を比較すると、本発明の「ホール電流-電子電流変換層」を有する有機EL素子は従来型の素子と比べても遙かなく機能し、むしろ、より低電圧で駆動出来ることが分かった。また、アルカリ金属のような還元性ドーパントを使用すると、ホール電流-電子電流変換層内部に、エネルギー障壁が生成してしまうため、同電流密度、または輝度を達成するために必要な電圧が高くなることが示された。

【実施例4】

【0071】

実施例4として、熱還元性金属の役割を確認し、かつ、その最適蒸着量(もしくは最適膜厚)を確認する実験を行った。実施例1の構造を基準にして、熱還元性金属であるアルミニウムの蒸着量を変化させて、有機EL素子としての特性の変化を調べた。すなむちITO/aNPD (600Å) / Alq (600Å) / Alq : Liq (1:1) (50Å) / Al (XÅ) / V₂O₅ : aNPD (1:1) (100Å) / Alの構造で、Alの層15の膜厚(XÅ)を変化させた。

【0072】

図8、図9の▽プロットはX=0(つまりアルミニウムを蒸着しない場合)のとき、◆プロットはx=3Åのとき、×プロットはX=10Åのとき、○プロットはX=15Åのとき、△プロットはX=20Åのときの各素子の、電圧(V)-電流密度(mA/cm²)-輝度(cd/m²)特性(図8)、電流密度(mA/cm²)-電流効率(cd/A)(図9)を示す。

この結果から、熱還元性金属の蒸着量が所定量よりも少ないと、発光が観測されないと示された(x=0Å、もしくは3Åの場合に対応)。これは、熱還元反応生成層内で電子受容性有機物のラジカルアニオニン分子が生成されなかつたため、発光層内に電子が注入されなかつたためである。したがって、この時観測された電流はホール電流のみの電流である(2.2V近辺に発光開始電圧を示唆する‘リンク’(Kink)’が観測されないという事実からも、そのことが裏付けられる。)。

また、図8、図9のグラフに示される結果から、この実験の範囲内ではアルミニウムを15Åの膜厚に相当する量に制御すると、輝度や効率が最も高い値を示すことが分かった。それ以上にアルミニウムの蒸着量を増やすと、熱還元反応に寄与しない(つまり酸化状態に変化出来ない)金属アルミニウムが残存して素子特性を低下させることが示された。

【実施例5】

【0073】

実施例5は、低仕事関数金属のイオン含有化合物と、電子受容性有機物と、熱還元性金属を同時に蒸着(3元共蒸着)して「透明性」と「導電性」を付与させた例である。Alがバターニングされたガラス基板50と、吸光度測定用の石英基板56をそれぞれ用意して、以下の手順で蒸着成膜を行った。

【0074】

まず、低仕事関数有機金属錯体であるLiqと、電子受容性有機物であるAlqと、熱還元性金属であるAl(アルミニウム)を、Al電極51上に、膜厚速度比で、(Liq : Alq : Al = 1Å/s(Liq) : 3Å/s(Alq) : 0.3Å/s(Al))となるように共蒸着して層52を形成し、さらにAl電極53を生成し、Al/Liq : Alq : Al / Al(図10)の構造の素子250を作成した。

【0075】

また、比較用素子として、上記層52に代えて、アルカリ金属としてLiを直接電子受容性有機物(Alq)と混合して層54を生成した、Al / Alq : Li (1:1, モル

比率) / Al (図 11) の構造の素子 251 を作成した。

【0076】

また、上記層 52 に代えて、Alq 単独膜 55 を電極 51、53 で挟んだ、Al / Alq (図 12) の構造の素子 252 を作成して、それぞれ、電場 (V / cm) - 電流密度 (A / cm²) 特性を測定した (図 15)。

【0077】

図 15 のグラフに示される通り、(Al / Liq : Alq : Al / Al) (図 10) の構造の素子と、(Al / Alq : Li (1 : 1, モル比率) / Al) (図 11) の構造の素子は、略同等の特性を示し、~10⁹ Ω cm の抵抗を示すことが分かった。これは Al によって Liq 中の Li イオンが熱還元反応によって金属に還元され、ついで還元された Li 金属が電子受容性有機物である、Alq と電子の授受 (酸化還元反応) によって電荷移動錯体 (Li⁺ + Alq⁻ (ラジカルアニオン)) を形成したことを見ている。

【0078】

また、吸光度 (及び、透過率) 測定用素子として、石英基板 56 上に Liq : Alq : Al を共蒸着して

石英基板 / Liq : Alq : Al (図 13)

なる構造の素子 255 を作成した。この素子 255 は、石英基板 56 上に、膜厚速度比で、(Liq : Alq : Al = 1 Å / s (Liq) : 3 Å / s (Alq) : 0.3 Å / s (Al)) となるように共蒸着して層 52 を形成した。また、比較用素子 256 として、熱還元性金属である Al を混入させずに、石英基板 56 上に Liq : Alq (層 57) を共蒸着して石英基板 / Liq : Alq の素子を作成した。(図 14)

図 16 は、上記吸光度測定用素子 (図 13) と比較用素子 (図 14) について、層 52 (Liq : Alq : Al) 及び層 57 (Liq : Alq) を 1000 Å としたときの波長 (nm) - 透過率 (%) 特性を測定した結果を示している。図 16 に示されるとおり、本発明の電子輸送部である (Liq : Alq : Al) (層 52) からなる混合膜は、有機物のみからなる (Liq : Alq) (層 57) と比べて、同じ膜厚 (1000 Å) 当たりの透過率が大きく上昇することが確かめられた。また、本発明者は、前出の論文 A pp 1 . Phys. Lett. , 73, p. 2866 (1998) 中でリチウム金属ドーピング膜の吸収スペクトルの変化を示しているが、図 17 に示されるとおり、本発明の、(石英基板 / Liq : Alq : Al) (吸光度測定用素子 (図 13)) の吸収スペクトルと (石英基板 / Liq : Alq) (比較用素子 (図 14)) の吸収スペクトルの変化は、該論文中に示されている吸収スペクトルの変化と酷似しており、さらに、成膜時に金属アルミニウムを混入しているにもかかわらず、透明性が増してことからも、上記の熱還元反応と、引き続いている酸化還元反応による電荷移動錯体の形成をしめすことが分かる。

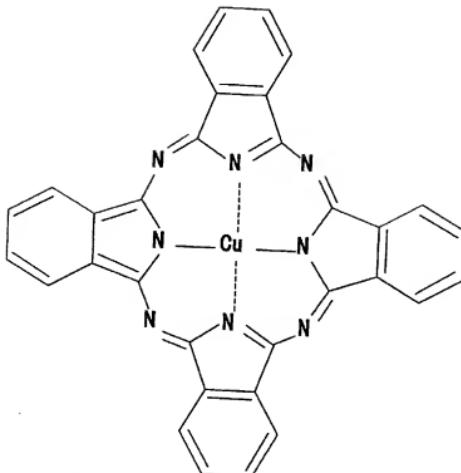
【実施例 6】

【0079】

実施例 6 は、本発明の有機素子を無反射膜へ適用した例である。

着色顔料であって、かつ、ホール輸送能力を有することが知られている、

【化11】



の銅フタロシアニン（以下、CuPcと略記することがある）やキナクリドン顔料は、それぞれ赤色領域、青色領域の可視領域に強い吸収を持つため、本発明の「ホール電流-電子電流変換層」を用いて無反射層を形成して、高いコントラスト比を有する有機EL素子を作成することが出来る。

【0080】

図18に示すように、ガラス基板60上にITO層61、aNPD層62、赤色発光層63(DCJTB:Alq)の順に形成した有機EL素子構造の上に、Alq:Liq(1:1)からなる層64、Alからなる層65、V₂O₅:CuPcからなる層66を順に積層してなる本発明の「ホール電流-電子電流変換層」を形成し、さらにその上にCuPcの層67を積層する。また、このCuPcの層67の上に、CuPc:V₂O₅の層68及びAlの層(陰極)69を形成してITO/aNPD/DCJTB:Alq/Alq:Liq(1:1)(50Å)/Al(15Å)/V₂O₅:CuPc/CuPc/V₂O₅:CuPc/Al(図18)の構造の素子260を生成する。

【0081】

ここで(DCJTB:Alq)の発光層63で発生した赤色光のうち、陰極69であるAl方向に進行する光は(CuPc/V₂O₅:CuPc)の膜厚を調整して吸収させることができるので、コントラスト比の高い素子260を作成することが出来る。

また、「第39回応用物理学関係連合講演会講演予稿集、28p-Q-9, p. 1036(1992)」に記載されているキナクリドン顔料とその誘導体や、特開2000-58267号公報に記載されているインダンスレン顔料等、ホール輸送性を有して、かつ、特有の波長域に光吸収能を有する場合は、本発明の構造を利用して、単独、もしくは積層や混合の方法で、適宜、光反射陰極に接するホール電流層として利用出来る。

このような顔料タイプの有機分子はホール輸送性である場合がほとんどなので、通常の有機EL素子の様に陰極に接する層に電子輸送性物質が必須である場合は、(言うまでもないが)このような顔料タイプのホール輸送性有機物を使用出来ない。

【実施例7】

【0082】

実施例7は、本発明の有機素子を高エネルギー成膜時のダメージ低減層へ適用した例である。

【0083】

有機EL素子の陰極形成法として電子ビーム蒸着やスパッタリング蒸着等の高エネルギー粒子堆積法を用いるアイディアが知られている。本発明者は、前出の金属ドーピング層を電子注入層として用いれば、高仕事関数を有するITOでも容易に電子注入出来ることを、特開2000-332567号公報（特願2001-142672号明細書）に記載した。この時用いられたスパッタリング装置は有機膜に損傷のない工夫が施されているが、厳密には依然、若干のダメージが観測されていた。

また、特開2000-58265号公報や特開2000-68063号公報には発光層上に銅フタロシアニン（CuPc）層をスパッタバッファー層として形成するアイディアが記されている。そこではLi等のアルカリ金属を、薄く形成されたCuPc層上に蒸着すると、該Li金属はCuPc層中に拡散して発光層方向に横切ることが記されており、この場合は、結果的に、CuPcは（ホール輸送性分子としてではなく）電子輸送性分子としても作用できることが開示されている。

しかし、本来CuPcはホール輸送性分子であり、このように電子輸送層として使用する方法には素子の劣化を早める要因となる懸念が生じる。

【0084】

一方、本発明の「ホール電流-電子電流変換層」を用いれば、スパッタ等の高エネルギー粒子堆積時のバッファーレイヤーとしてのCuPcは従来通り、（本来の性質である）ホール輸送層として機能させることが出来る。例えば、ガラス基板70上に、ITOの層71、aNPDの層72、Alqの層73、Alq:Liq(1:1)の層74、Al1層75、V₂O₅:CuPcの層76、CuPcの層77及びAl1、ITOまたはその他の材料からなる陰極78を積層して

ITO/aNPD/Alq/Alq:Liq(1:1)(50Å)/Al(15Å)/V₂O₅:CuPc/CuPc/陰極(Al1, ITO, etc) (図19)
の構造の素子270を生成できる。

【0085】

また、図19に示す上記素子の層77の上に、V₂O₅:CuPcの層79を形成して
ITO/aNPD/Alq/Alq:Liq(1:1)、50Å/Al(15Å)/V₂O₅:CuPc/CuPc/V₂O₅:CuPc/陰極(Al1, ITO, etc) (図20)
の様な構造を有する素子271を生成できる。これらの素子270、271によって、本来のホール輸送層としての機能と高エネルギー粒子によるダメージ低減層としての機能を併せ持つことが出来る。

【実施例8】

【0086】

実施例8は、本発明の有機素子を有機太陽電池への適用例である。

有機太陽電池素子は有機EL素子と似た構造を有しており、特に二層型タイプは、（ホール輸送性分子/電子輸送性分子）の界面で、光によって電荷発生することが知られている。

例えば、

- 1) Appl. Phys. Lett., 48, 183 (1986)
- 2) Chemistry Letters, pp. 327-330 (1990)
- 3) Appl. Phys. Lett., 76, 2650 (2000)
- 4) Appl. Phys. Lett., 79, 126 (2001)
- 5) Appl. Phys. Lett., 80, 1667 (2002)

に記載されている、典型的な構造が知られている。

特に、上記の、2) や5) の文献では、従来の有機太陽電池の両電極に挟まれた部分（電荷発生ユニット）が複数個、直列に接続された構造が記載されており、例えば、5) の文献中では、

$\text{ITO} / \text{CuPc} / \text{PTCBI} / \text{Ag} / \text{CuPc} / \text{PTCBI} / \text{Ag}$

という、極薄（5 Å）の Ag（銀）を使用して、電荷発生ユニット（CuPc / PTCB I）を2個直列に連結する構造がしめされている。

この極薄の Ag の代わりに、本発明の「ホール電流-電子電流変換層」を使用することが出来る。つまり、例えば

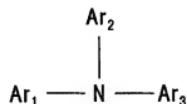
$\text{ITO} / \text{CuPc} / \text{PTCBI} / \text{PTCBI} : \text{Rb} (\text{DPM}) : \text{A1}$ の共蒸着層 / V_2O_5 : CuPc の共蒸着層 / CuPc / PTCBI / Ag

という構造によって、透明性が高く、かつ純粋な有機膜と比べても低抵抗化した膜であって、かつ、2個の電荷発生ユニットを、あたかも直列に接続できて、開放端電圧を約2倍とすることが出来る。上記の「PTCBI : Rb (DPM) : A1 の共蒸着層 / V_2O_5 : CuPc の共蒸着層」が本発明の「ホール電流-電子電流変換層」として作用する。

そのほか、ITO / ((アリールアミン化合物等)の電子供与性(ホール輸送性)有機物) : (V_2O_5 や、4F-TCNQ等) / CuPc / PTCBI / ((電子受容性(輸送性)有機物: 低仕事関数金属のイオン含有化合物: 热遷元性金属)の反応生成層) / ((アリールアミン化合物等)の電子供与性(ホール輸送性)有機物) : (V_2O_5 や、4F-TCNQ等)の共蒸着膜 / CuPc / PTCBI / ((電子受容性(輸送性)有機物: 低仕事関数金属のイオン含有化合物: 热遷元性金属)の反応生成層) / 金属の様に、従来から知られている、「電荷発生ユニット」の構成をそのまま使用して、該「電荷発生ユニット」を複数個、直列に接続できる。ここで、アミールアミンは、

【0087】

【化1】



で示される。

「電荷発生ユニット」の構成自体は、本発明の要素ではなく、既知のものや、新規に発見された好適な構成であれば、適宜用いることが出来る。なお、例えば、特開2003-264085号公報には、本発明と類似の構造で、上記文献1)に記載されている「電荷発生ユニット」の構成を用いて、

$\text{ITO} / \text{CuPc} / \text{PV} / \text{CuPc} : \text{PV}$ の共蒸着膜 / CuPc / PV / Ag

という構造が、開示されており、このような構造でも、あたかも、開放端電圧を2倍にすることが可能であるかのように記載されているが、本発明者の検討では、2倍はおろか、「電荷発生ユニット」が1個の素子よりも発生電圧が低下することが明らかになった。

これは、同一の物質の組み合わせを使用しても、積層膜構造 (CuPc / PV) と混合膜構造 (CuPc : PV の共蒸着膜) の相違の様な、態様の相違によって、「光電荷の発生機能」や「(電荷移動錯体の形成による)導電性の発現」という互いに別事象の機能が起りうる、という「間違った期待」から記載されている。しかし、実際には、本発明の「ホール電流-電子電流変換層」のような機能がなければ、期待される機能を得ることは出来ない。

【実施例9】

【0088】

実施例9は、本発明の有機素子を有機ELトランジスタへ適用した例である。

SIT (Static Induction Transistor) と呼ばれている、縦型FET (Field Effect Transistor) 構造を有する有機ELトランジスタが知られている。（第47回応用物理学関係連合講演会 講演予稿集30a-H-2, p. 1297、第63回応用物理学関係連合講演会 講演予稿集29p-ZH-15, p. 1161）

このような有機ELトランジスタの例として、図2-1に示すような素子320があり、基板90上に、順に、透明電極（ソース）91、ホール注入層92、ホール輸送層93、発光層94、陰極（ドレイン）95を形成してなる有機EL素子のホール輸送層93部分にスリット状のゲート電極（G）96が埋め込まれた形状を有しており、ゲート電極に印加される可変電圧によって、発光閾値電圧や、発光強度を制御できる。しかし、（図2-1に示される通り）この構造によると、光の進行が妨げられたり、該ゲート電極のスリット間隔を自由に最適化することが難しくなる。

これに対して、本発明の「ホール電流-電子電流変換層」を用いることで、従来の有機ELトランジスタ構造では実現できなかった構造も実現可能となる。例えば陰極95に接する層として、ホール輸送層97を配置することが出来る（図2-2）。このとき、陰極95とホール輸送層97との間には、例えば V_2O_5 （電子受容性化合物）とNPB（電子供与性有機物）からなるホール輸送部98を生成することができ、発光層94とホール輸送層97との間に本発明のホール電流-電子電流変換層120を形成するホール輸送部99と電子輸送部100を生成することができる。このような構成の有機ELトランジスタ290においては、該ホール輸送層97部分にスリット状ゲート電極96を埋め込んで、従来の有機EL素子部分の構造を変えることなく、トランジスタ特性を付与出来る。

また、例えば、陽極91に接する層として、電子輸送層121を配置することが出来る（図2-3）。このとき、陽極91と電子輸送層121との間には、電子輸送部122を生成することができ、電子輸送層121とホール輸送層93との間に本発明のホール電流-電子電流変換層120を形成するホール輸送部99と電子輸送部100を生成することができる。また、透明陰極95と発光層94との間には電子注入層123を生成してある。このような構成の有機ELトランジスタ291においては、該電子輸送層121にスリット状ゲート電極96を埋め込んで、従来の有機EL素子部分の構造を変えることなく、トランジスタ特性を付与出来る。もちろん、陰極に接する層として、ホール輸送層を配置して、かつ、陽極に接する層として、電子輸送層を配置して、該ホール輸送層と該電子輸送層の両方にゲート電極を埋め込んで、従来、実現不可能であった特性を付与する構造も作成可能である。

【0089】

本発明について上記実施形態を参照しつつ説明したが、本発明は上記実施形態に限定されるものではなく、改良の目的または本発明の思想の範囲内において改良または変更が可能なである。

【図面の簡単な説明】

【0090】

【図1】本発明の実施例1に係る有機EL素子の構造を示す図である。

【図2】本発明の実施例1に係る有機EL素子の動作概念を示す図である。

【図3】実施例1～3、比較例1及び参考例1に係る素子の電圧（V）-電流密度（mA/cm²）-輝度（cd/m²）特性を示す図である。

【図4】比較例1に係る有機EL素子の構造を示す図である。

【図5】本発明の実施例2に係る有機EL素子の構造を示す図である。

【図6】本発明の実施例3に係る有機EL素子の構造を示す図である。

【図7】参考例1に係る有機EL素子の構造を示す図である。

【図8】本発明の実施例1の構造を基準にして、アルミニウムの層の膜厚X（Å）を変化させたときの電圧（V）-電流密度（mA/cm²）-輝度（cd/m²）特性を示す図である。

【図9】本発明の実施例1の構造を基準にして、アルミニウムの層の膜厚X（Å）を変化させたときの電流密度（mA/cm²）-電流効率（cd/A）特性を示す図である。

【図10】本発明の実施例5に係る有機EL素子の構造を示す図である。

【図11】本発明の実施例5に対する比較用素子に係る有機EL素子の構造を示す図である。

【図12】本発明の実施例5に対する比較用素子に係る有機EL素子の構造を示す図である。

る。

【図13】吸光度測定用素子の構造を示す図である。

【図14】吸光度測定用素子に対する比較用素子の構造を示す図である。

【図15】本発明の実施例5に係る素子及び比較用素子の電場 (V/cm) - 電流密度 (A/cm^2) 特性を示す図である。

【図16】吸光度測定用素子と比較用素子の波長 (nm) - 透過率 (%) 特性を示す図である。

【図17】吸光度測定用素子と比較用素子の波長 (nm) - 吸光度特性を示す図である。

【図18】本発明の実施例6に係る素子の構造を示す図である。

【図19】本発明の実施例7に係る素子の構造を示す図である。

【図20】本発明の実施例7に係る素子の構造を示す図である。

【図21】従来のFET構造を有する有機EL素子の構造を示す図である。

【図22】本発明の実施例9に係るFET構造を有する有機EL素子の構造を示す図である。

【図23】本発明の実施例9に係るFET構造を有する有機EL素子の構造を示す図である。

【図24】従来の有機EL素子構造を電荷発生層を介して2段 ($n=1$) 、5段 ($n=4$) 、10段 ($n=9$) 、と重ねた場合に、電力変換効率 (lm/W) が各輝度ごとにどのように変化するかをシミュレートした図である。

【図25】駆動電圧を $V_1 + V_2 + \Delta V$ とし、陰極や陽極からの注入障壁を無視した場合における発光ユニットを2個有するMP-E有機EL素子のバンド図である。

【図26】駆動電圧を $V_1 + V_2$ とし、陰極や陽極からの注入障壁を無視した場合における発光ユニットを2個有するMP-E有機EL素子のバンド図である。

【符号の説明】

【0091】

1 0 基板

1 1 陽極

1 2 ホール輸送層

1 3 発光層

1 6 ホール輸送部

1 7 陰極

1 8 電子輸送部

1 9 ホール電流 - 電子電流変換

フロントページの続き

(51)Int.Cl. ⁷	F I	テーマコード(参考)
H 05 B 33/10	H 05 B 33/14	A
H 05 B 33/14	H 01 L 31/04	D
	H 01 L 29/28	
	H 01 L 29/80	V

(72)発明者 横井 啓
神奈川県藤沢市桐原町3番地 株式会社アイメス内

(72)発明者 仲田 壮志
神奈川県藤沢市桐原町3番地 株式会社アイメス内

(72)発明者 川村 憲史
神奈川県藤沢市桐原町3番地 株式会社アイメス内

(72)発明者 城戸 淳二
山形県米沢市林泉寺3-1 2-1 6
Fターム(参考) 3K007 AB01 AB05 AB18 DB03 FA01
5F051 AA11
5F102 FB01 GA14 GB06 GC08 GD04 GJ10 GL01 GR07